

1999-3-26

JP1999080639A

Bibliographic Fields

Document Identity

(19)【発行国】

日本国特許庁(JP)

(12)【公報種別】

公開特許公報(A)

(11)【公開番号】

特開平11-80639

(43)【公開日】

平成11年(1999)3月26日

Public Availability

(43)【公開日】

平成11年(1999)3月26日

Technical

(54)【発明の名称】

インクジェット記録用インク

(51)【国際特許分類第6版】

C09D 11/00

B41J 2/01

[FI]

C09D 11/00

B41J 3/04 101 Y

【請求項の数】

17

【出願形態】

OL.

【全頁数】

16

Filing

【審査請求】

未請求

(21)【出願番号】

特願平10-135711

(22)【出願日】

平成10年(1998)5月18日

(19) [Publication Office]

Japan Patent Office (JP)

(12) [Kind of Document]

Unexamined Patent Publication (A)

(11) [Publication Number of Unexamined Application]

Japan Unexamined Patent Publication Hei 11 - 80639

(43) [Publication Date of Unexamined Application]

1999 (1999) March 26 days

(43) [Publication Date of Unexamined Application]

1999 (1999) March 26 days

(54) [Title of Invention]

INKJET RECORDING INK

(51) [International Patent Classification, 6th Edition]

C09D 11/00

B41J 2/01

[FI]

C09D 11/00

B41J 3/04 101 Y

[Number of Claims]

17

[Form of Application]

OL

[Number of Pages in Document]

16

[Request for Examination]

Unrequested

(21) [Application Number]

Japan Patent Application Hei 10 - 135711

(22) [Application Date]

1998 (1998) May 18 days

Page 1 Paterra Instant MT Machine Translation

JP1999080639A

Foreign Priority

(31)【優先権主張番号】

特願平9-127695

(32)【優先日】

平9(1997)5月16日

(33)【優先権主張国】

日本(JP)

(31)【優先権主張番号】

特願平9-127696

(32)【優先日】

平9(1997)5月16日

(33)【優先権主張国】

日本(JP)

(31)【優先権主張番号】

特願平9-182415

(32)【優先日】

平9(1997)7月8日

(33)【優先権主張国】

日本(JP)

Parties

Applicants

(71)【出願人】

【識別番号】

000002369

【氏名又は名称】

セイコーエプソン株式会社

【住所又は居所】

東京都新宿区西新宿2丁目4番1号

Inventors

(72)【発明者】

【氏名】

矢竹正弘

【住所又は居所】

長野県諏訪市大和三丁目3番5号 セイコーエ

プソン株式会社内

(31) [Priority Application Number]

Japan Patent Application Hei 9 - 127695

(32) [Priority Date]

1997 (1997) May 16 days

(33) [Priority Country]

Japan (JP)

(31) [Priority Application Number]

Japan Patent Application Hei 9 - 127696

(32) [Priority Date]

1997 (1997) May 16 days

(33) [Priority Country]

Japan (JP)

(31) [Priority Application Number]

Japan Patent Application Hei 9 - 182415

(32) [Priority Date]

1997 (1997) July 8 days

(33) [Priority Country]

Japan (JP)

(71) [Applicant]

[Identification Number]

000002369

[Name]

SEIKO EPSON CORP. (DB 69-054-9639)

Address

Tokyo Prefecture Shinjuku-ku Nishishinjuku 2-Chome 4-1

(72) [Inventor]

[Name]

Yatake Masahiro

[Address]

Inside of Nagano Prefecture Suwa City Yamato 3-Chome 3-5

Seiko Epson Corp. (DB 69-054-9639)

(72)【発明者】

【氏名】

ウィリアム、マリット

【住所又は居所】

長野県諏訪市大和三丁目3番5号 セイコーエ プソン株式会社内

Agents

(74)【代理人】

【弁理士】

【氏名又は名称】

佐藤 一雄(外2名)

Abstract

(57)【要約】

(修正有)

【課題】

色濃度が高く、再生紙に対しても滲みが少ない 印字が可能なインクジェット記録用インクおよび インクジェット記録方法を提供する。

【解決手段】

水溶性色材、水溶性有機溶剤、水、および式(I) で表される化合物を少なくとも含有してなる、インクジェット記録用インク。

(式 I 中、 R^{11} ~ R^{14} は、それぞれ C_{1-6} アルキル基を表し、A 又は B は、エチレンオキシ基および/またはプロピレンオキシ基からなる基を表し、いずれか一方は少なくとも一つのプロピレンオキシ基を含み、エチレンオキシ基およびプロピレンオキシ基の総計は 2~60 である)具体的には、 R^{11} および R^{12} はメチル基、 R^{13} および R^{14} はイソブチル基、A および B はそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 4 単位、エチレンオキシド基を平均値で6単位とし、その総計の平均値が 10 である基を表す。

(72) [Inventor]

[Name]

William、マ jp9 っ jp7

[Address] -

Inside of Nagano Prefecture Suwa City Yamato 3-Chome 3-5 Seiko Epson Corp. (DB 69-054-9639)

(74) [Attorney(s) Representing All Applicants]

[Patent Attorney]

[Name]

Sato Kazuo (2 others)

(57) [Abstract]

(There is an amendment.)

[Problems to be Solved by the Invention]

color concentration is high, inkjet recording ink and inkjet recording method whose printing where the oozing is little vis-a-vis regenerated paper is possible are offered.

[Means to Solve the Problems]

Containing water-soluble colorant, water soluble organic solvent, water, and compound which is displayed with the Formula (I) at least, it becomes, inkjet recording inko

(In Formula I, R¹¹~R¹⁴ displays C₁₋₆alkyl group respectively, A or B displays basis which consists of ethylene oxy group and/or propylene oxy group, as for any one including propylene oxy group of at least one, total of ethylene oxy group and propylene oxy group is 2 - 60.) concretely, as for R¹¹ and R¹² as for methyl group, R¹³ and R¹⁴ as for isobutyl group, A and B respective propylene oxide group with mean 4 unit, ethylene oxide group are designated as 6 unit with mean, mean of total 10displays basis which is.

Claims

【特許請求の範囲】

【請求項1】

水溶性色材、水溶性有機溶剤、水、および下配式(1)、(II)、または(III)で表される化合物を少くとも含んでなる、インクジェット記録用インク。

【化1】

(上記式中、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、および R^{14} は、独立して、それぞれ C_{16} アルキル基を表し、A および B は、独立して、エチレンオキシ基および/またはプロピレンオキシ基からなる基を表し、A および B のいずれか一方は少なくとも一つのプロピレンオキシ基を含み、エチレンオキシ基およびプロピレンオキシ基の総計は $2\sim60$ である)

[1t. 2]

HO
$$\left[\begin{array}{cccc} CH - CH - O \\ & & \\ &$$

(上記式中、 R^{21} および R^{22} のいずれか一方が H であり他方が CH_3 または H であり、 R^{23} および R^{24} のいずれか一方が H であり他方が CH_3 または H であるが、但し R^{21} 、 R^{22} 、 R^{23} 、および R^{24} は同時にすべてが H を表すことはなく、 R^{21} および R^{22} のいずれか一方が H であるとき R^{23} および R^{24} はともに H であり、 R^{21} および R^{22} がともに H であるとき R^{23} および R^{24} の少なくとも 1 つは CH_3 であり、 R^{25} は C_{4-10} アルキル基を表し、M とn は $2 \le m+n \le 6$ を満足する)

【化3】

$$HO - CH_2 - CH_2 - O \rightarrow R^{31}$$
 (III)

[Claim(s)]

[Claim 1]

water-soluble colorant, water soluble organic solvent, water, and below-mentioned Formula (I), (II), or including compound which is displayed with (III) at least, it becomes, the inkiet recording ink.

[Chemical Formula 1]

(In above Formula, R¹¹, R¹², R¹³, and R¹⁴, becoming independent, display C_{1.6}alkyl group respectively, A and B, becoming independent, displays thebasis which consists of ethylene oxy group and/or propylene oxy group, as for any one of A and B including propylene oxy group of at least one, total of ethylene oxy group and propylene oxy group is 2 - 60.)

[Chemical Formula 2]

(II)

(In above Formula, any one of R^{21} and R^{22} being H,other with CH_3 or H, any one of R^{23} and the R^{24} being H, other is CH_3 or H, buthowever as for R^{21} , R^{22} , R^{23} , or R^{24} there are not times wheneverything displays H simultaneously, When any one of R^{21} and R^{22} is H, as for the R^{23} and R^{24} when together with H, R^{21} and the R^{22} are H together, as for at least one of R^{23} and the R^{24} with CH_3 , as for R^{25} C_{4-10} alkyl group is displayed, the m and n 2 <= satisfies m+n \Box 6.)

[Chemical Formula 3]

(In above Formula, R^{31} displays C_{4-10} alkyl group, p is integer 3 6)

Page 4 Paterra Instant MT Machine Translation

3~6 の整数である)

【請求項2】

式(I)で表される化合物の HLB 値が 7 以上である、請求項 1 に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項3】

式(I)で表される化合物の添加量が 0.1~10 重量%である、請求項1または2に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項4】

式(II)で表される化合物の添加量が 0.5~30 重量%である、請求項 1 に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項5】

式(III)で表される化合物の添加量が 3 重量%~30重量%である、請求項1に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項6】

水溶性色材が水溶性染料および/または水に分 散可能な水溶性顔料である、請求項 1~5 記載 のいずれか1項に記載のインクジェット記録用イ ンク。

【請求項7】

水溶性色材が水溶性顔料の場合に、さらにエマルジョンを含んでなる、請求項 6 に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項8】

エマルジョンの添加量が 1~10 重量%である、請求項 7 に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項9】

エマルジョンがコア部とそれを取り巻くシェル部からなるコアシェル型構造を有し、かつシェル部が架橋した樹脂からなるものである、請求項7 または8に記載のインクジェット記録用インク。

【請求項 10】

インク組成物の液滴を吐出し、該液滴を配録媒体に付着させて印字を行うインクジェット記録方法であって、インク組成物として請求項 1~9 記載のいずれか一項に記載のインク組成物を用いる、インクジェット記録方法。

【請求項 11】

インク組成物の液滴を、撥水性表面を有するノズルの先端から吐出する、請求項 10 に記載の

3 - 6.)

[Claim 2]

HLB value of compound which is displayed with Formula (1) is 7 or greater, inkjet recording ink, which is stated in Claim 1

[Claim 3]

addition quantity of compound which is displayed with Formula (I) is 0.1-10 weight%, inkjet recording ink。 which is stated in Claim 1 or 2

[Claim 4]

addition quantity of compound which is displayed with Formula (II) is 0.5-30 weight%, inkjet recording ink, which is stated in Claim 1

[Claim 5]

addition quantity of compound which is displayed with Formula (III) is 3 wt%~30 weight%, inkjet recording ink, which is stated in Claim 1

[Claim 6]

water-soluble colorant is dispersible water-soluble pigment in water soluble dye and/or water, inkjet recording ink₀ which is stated in Claim 1~5

[Claim 7]

When water-soluble colorant is water-soluble pigment, furthermore including emulsion, the inkjet recording inko which becomes, states in Claim 6

[Claim 8]

addition quantity of emulsion is 1 - 10 weight%, inkjet recording ink, which is stated in Claim 7

[Claim 9]

emulsion core has core-shell type structure which consists of shell part which surrounds that, at same time shell part is something which consists of resin which crosslinking is done, inkjet recording ink, which is stated in the Claim 7 or 8

[Claim 10]

liquid drop of ink composition it discharges, said liquid drop depositing in the recording medium, with inkjet recording method which prints, it uses ink composition which is statedin any Claim which is stated in Claim 1~9 as ink composition, inkjet recording method_o

[Claim 11]

inkjet recording method, which liquid drop of ink composition, discharges from end of nozzle which possesses

インクジェット記録方法。

【請求項 12】

撥水性表面を有するノズルの先端がテトラフル オロエチレンと耐酸化性金属との共析メッキ表 面を有するものである、請求項 11 に記載のイン クジェット記録方法。

【請求項 13】

ノズルの先端の撥水性表面に対して接触角が50°以上であるインクジェット記録用インクを用いる、請求項11または12に記載のインクジェット記録方法。

【請求項 14】

インク組成物の液滴の吐出が電歪素子によって 行われ、かつインク組成物を吐出しないとき、前 記電歪素子がノズルからインク組成物の液滴を 吐出しない程度に微動させる、請求項 10~13 の いずれか一項に記載のインクジェット記録方 法。

【請求項 15】

水溶性色材の添加量を3~15 重量%の範囲で含んでなるインク組成物を用いる、請求項 14 に記載のインクジェット記録方法。

【請求項 16】

ポリウレタンフォームが充填されたインクカート リッジに収納されたインクを組成物用いる、請求 項 10~15 のいずれか一項に記載のインクジェット記録方法。

【請求項 17】

請求項 10~16 のいずれか一項に記載のインク ジェット記録方法によって記録が行われた、記 録物。

Specification

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の背景】

発明の分野本発明は、種々の記録媒体、例えば、普通紙、再生紙、あるいはコート紙に対して高い印字品質が得られるインクジェット記録用インクおよびインクジェット記録方法に関するものである。

[0002]

背景従来

water repellent surface states in Claim 10

[Claim 12]

It is something where end of nozzle which possesses water repellent surface has eutectoid plating surface of tetrafluoroethylene and oxidation-resistant metal, inkjet recording method_o which is stated in Claim 11

[Claim 13]

inkjet recording method, which uses inkjet recording ink where contact angle is 50 deg or greater vis-a-vis water repellent surface of end of nozzle states in Claim 11 or 12

[Claim 14]

Discharge of liquid drop of ink composition is done with electrostrictive element, at thesame time inkjet recording method, where ink composition when discharging, theaforementioned electrostrictive element from nozzle fine motion does liquid drop of the ink composition in extent which does not discharge, states in any Claim of Claim 10~13

[Claim 15]

Including addition quantity of water-soluble colorant in range of 3 - 15 weight%, inkjet recording method. which uses ink composition which becomes, states in Claim 14

[Claim 16]

inkjet recording method. which composition uses ink which is stored up in the ink cartridge where polyurethane foam is filled, states in any Claim of Claim $10 \sim 15$

[Claim 17]

Record was done with inkjet recording method which is stated in any Claim of the Claim 10~16, recorded matter.

[Description of the Invention]

[0001]

[Prior Art]

field this invention of invention is something regarding inkjet recording ink and inkjet recording method where high print quality is acquired vis-a-vis various recording medium, for example general/universal paper passing, regenerated paper, or coated paper.

[0002]

background until recently

インクジェット記録は、微細なノズルからインク 組成物を小滴として吐出して、文字や図形を記 録媒体表面に記録する方法である。

インクジェット記録方式としては電歪素子を用いて電気信号を機械信号に変換して、ノズルヘッド部分に貯えたインク組成物を断続的に吐出して記録体媒体表面に文字や記号を記録する方法や、ノズルヘッド部分に貯えたインク組成物を吐出部分に極めて近い箇所で急速に加熱し泡を発生させ、その泡による体積膨張で断続的に吐出することで記録媒体表面に文字や記号を記録する方法などが開発、実用化されている。

[0003]

このようなインクジェット記録に用いられるインク 組成物には、印字の乾燥性が良いこと、印字の 滲みが少ないこと、種々の記録媒体に良好な印 字が行えること、多色印字の場合に色が混じり 合わないこと、などの特性が要求される。

[0004]

とりわけ、滲みを抑制することが高品質の画像 を実現するために重要である。

紙は種々の浸透性の異なる繊維からなるため 滲みやすい。

特に、再生紙は種々の種類の繊維からなるため、その繊維の浸透性は種々異なる。

よって、滲みを抑制するためにインク組成物の 記録媒体への浸透性を抑制するあるいは乾燥 性を良好にするため種々の提案がなされてい る。

[0005]

例えば、特公平 2-2907 号公報記載のように湿潤剤としてグリコールエーテルを用いること、特公平 1-15542 号公報記載のように水溶性有機溶剤を用いること、および特公平 2-3837 号公報記載のように染料の溶解促進剤としてグリコールエーテルを用いること、が開示されている。

[0006]

また、インクジェット記録用インクの浸透性を向上させるため、米国特許第5156675号明細書記載のようにジエチレングリコールモノブチルエーテルを添加すること、米国特許第5183502号明細書記載のようにアセチレングリコール系の界面活性剤であるサーフィノール465(日信化学製)を添加すること、あるいは米国特許第

inkjet recording discharging with ink composition as droplet from microscopic nozzle, is method which records character and graphic shape to recording medium surface.

As ink jet recording converting electric signal to machine signal making use of the electrostrictive element, ink composition which you store in nozzle head portion discharging in the discontinuous, method of recording character or symbol to recording material medium surface. To heat ink composition which is stored in nozzle head portion quickly with site which quite is close to orifice part and generating bubble, method etc which records character or symbol to recording medium surface by fact that withthat bubble with volume expansion it discharges in discontinuous being developedand being utilized.

[0003]

drying of printing is good to ink composition which is used for this kindof inkjet recording, oozing of printing is little, when it can do satisfactoryprinting in various recording medium, it is a multicolor printing, color to blend, or other characteristic isrequired.

[0004]

Especially, oozing is controlled is important in order to actualize image of high quality.

paper because it consists of fiber where various penetrating differs the oozing is easy.

Especially, as for regenerated paper because it consists of fiber of the various types, penetrating of fiber differs various.

Depending, in order in order to control oozing penetrating to the recording medium of ink composition you control or to make drying satisfactory various proposition has done.

[0005]

As stated in for example Japan Examined Patent Publication Hei 2- 2907 disclosure, as uses glycol ether as humectant, stated in the Japan Examined Patent Publication Hei 1- 15542 disclosure water soluble organic solvent is used, as and stated in Japan Examined Patent Publication Hei 2- 3837 disclosure, glycol ether is usedas dissolution promotor of dye, is disclosed.

[0006]

In addition, as penetrating of inkjet recording ink in order to improve, stated in U.S. Patent 5156675 specification, as adds diethylene glycol mono butyl ether, stated in U.S. Patent 5183502 specification the Surfynol 465 (Nisshin Chemical make) which is a detergent of acetylene glycol type is added, as or stated in the U.S. Patent 5196056 specification, diethylene glycol mono n- butyl ether and both of Surfynol

5196056 号明細書記載のようにジェチレングリコールモノ-n-ブチルエーテルとサーフィノール465 の両方を添加すること、さらには米国特許第2083372 号明細書の記載ではジエチレングリコールのエーテル類をインク組成物として用いること、などが検討、教示されている。

なお、ジェチレングリコールモノ-n-ブチルエーテルは当業者にはブチルカルビトールという名称で呼ばれており、例えば米国特許第 3291580 号明細書にその内容が記載されている。

[0007]

インク組成物として顔料を用いた場合に、インク組成物の浸透性を制御する手法として、特開昭56-147861 号公報記載のように顔料にトリエチレングリコールモノメチルエーテルを用いることや、特開平9-111165 号公報記載のように顔料にエチレングリコール、ジエチレングリコール、あるいはトリエチレングリコールのエーテル類を用いること等、が開示されている。

[0008]

一方、加熱された記録媒体にインク組成物を印字して、溶媒成分を急速に蒸発させ、速やかにインク組成物を定着させる方法も提案されている、しかしながら、加熱により記録媒体、特に紙、に悪影響を与えるおそれがある。

また、この方法は加熱による消費電力の増大という不利益も伴うものである。

[0009]

【発明の概要】

本発明者等は、今般、特定構造の化合物を含んだインク組成物がインクジェット記録方法により種々の記録媒体、とりわけ再生紙において、乾燥性がよく、また滲みの少ない良好な画像を実現できるという、知見を得た。

[0010]

よって、本発明は種々の記録媒体、とりわけ普通紙において良好な画像を実現できるインク組成物の提供を、その目的としている。

[0011]

そして、本発明によるインクジェット記録用インクは、水溶性色材、水溶性有機溶剤、水、および下記式(I)、(II)、または(III)で表される化合物を少くとも含んでなるものである。

465 are added, Furthermore with statement of U.S. Patent 2083372 specification it uses ethers of diethylene glycol as ink composition such as being examined and being instructed.

Furthermore, diethylene glycol mono n- butyl ether in person skilled in the art is called with the title, butyl carbitol, content is stated in for example U.S. Patent 3291580 specification.

[0007]

When pigment is used as ink composition, as stated in Japan Unexamined Patent Publication Showa 56-147861 disclosure as the technique which controls penetrating of ink composition, as uses triethylene glycolmono methylether for pigment, stated in Japan Unexamined Patent Publication Hei 9-111165 disclosure fact that etc ethers of ethyleneglycol, diethylene glycol or triethylene glycol is used for the pigment, Is disclosed.

[8000]

On one hand, printing ink composition in recording medium which is heated, the solvent component evaporating quickly, rapidly also method which becomes fixedhas been proposed ink composition, but, there is a possibility of giving the adverse effect to recording medium, especially paper, with heating.

In addition, this method is something which also nonprofit, increase of electricity consumption with heating accompanies.

[0009]

[Gist of Invention]

As for this inventor etc, ink composition which now includes compound of carrying and specific structure drying is good with inkjet recording method the various recording medium, especially in regenerated paper, you say that satisfactory image where in addition oozing is little can be actualized knowledge wasacquired.

[0010]

Depending, this invention has designated offer of ink composition which canactualize satisfactory image various recording medium, especially in thegeneral/universal paper passing, as objective.

[0011]

And, inkjet recording ink, water-soluble colorant, water soluble organic solvent, water, and below-mentioned Formula (I), (II), or including compound which is displayed with (III) at least, issomething which becomes with this invention

[0012]

【化4】 (1) invention.

[0012]

[Chemical Formula 4]

(上記式中、R¹¹、R¹²、R¹³、および R¹⁴は、独立し て、それぞれ Ciaアルキル基を表し、A および B は、独立して、エチレンオキシ基および/または プロピレンオキシ基からなる基を表し、A および B のいずれか一方は少なくとも一つのプロピレ ンオキシ基を含み、エチレンオキシ基およびプロ ピレンオキシ基の総計は 2~60 である)

[0013]

【化5】

$$HO = \begin{bmatrix} CH - CH - O \\ \vdots \\ R^{21} \end{bmatrix}_{m} \begin{bmatrix} CH - CH - O \\ \vdots \\ R^{23} \end{bmatrix}_{n} R^{25}$$

(上記式中、R21 および R22 のいずれか一方が H であり他方が CH、または H であり、R²³ および R24のいずれか一方がHであり他方がCHaまた は H であるが、但し R^{21} 、 R^{22} 、 R^{23} 、および R^{24} は 同時にすべてが H を表すことはなく、 R^{21} および R^{22} のいずれか一方が H であるとき R^{23} および R24 はともに H であり、R21 および R22 がともに H であるとき R23 および R24 の少なくとも 1 つは CH3 であり、R25は C410 アルキル基を表し、mとnは 2≦m+n≦6を満足する)

[0014]

【化6】

$$HO + CH_2 - CH_2 - O \rightarrow_{p} R^{31}$$
 (III)

(上記式中、R³¹ は C₄₋₁₀ アルキル基を表し、p は 3~6 の整数である)

[0015]

(In above Formula, any one of R^{21} and R^{22} being H, other with CH₃ or H, any one of R^{23} and the R^{24} being H, other is CH₃ or H, buthowever as for R^{21} , R^{22} , R^{23} , or R^{24} there are not times wheneverything displays H simultaneously, When any one of R^{21} and R^{22} is H, as for the R^{23} and R^{24} when together with H, R^{21} and the R^{22} are H together, as for at least one of R^{23} and the R^{24} with CH₃, as for R^{25} C₄₋₁₀alkyl group is displayed, the m and n 2 \leq satisfies m+n \square 6.)

(In above Formula, R¹¹, R¹², R¹³, and R¹⁴, becoming

independent, display C_{1.6} alkyl group respectively. A and B.

becoming independent, displays thebasis which consists of

ethylene oxy group and/or propylene oxy group, as for any

total of ethylene oxy group and propylene oxy group is 2 -

one of A and B including propylene oxy group of at least one,

[0014]

60.)

[0013]

(II)

[Chemical Formula 5]

[Chemical Formula 6]

(In above Formula, R31 displays C4-10alkyl group, p is integer 3 - 6.

[0015]

Page 9 Paterra Instant MT Machine Translation

【発明の具体的な説明】

インクジェット記録用インク

本発明におけるインクジェット記録用インクとは、モノクロ印字を行う場合にはブラックインクを意味し、さらにカラー印字を行う場合にはカラーインク、具体的にはイエローインク、マゼンタインク、およびシアンインク、更に場合によってブラックインクを意味するものとする。

[0016]

本発明において用いられるインクジェット用イン クは、水溶性色材、水溶性有機溶媒、水、およ び式(I)、式(II)、または式(III)で表される化合物 を含んでなるものである。

[0017]

式(I)、式(II)、または式(III)の化合物

上記式(I)、式(II)、または式(III)を含んでなる本発明によるインク組成物によれば、種々の記録媒体、とりわけ普通紙、特に再生紙、においても乾燥性がよく、滲みの少ない良好な品質の画像を実現することができる。

上記式(I)、式(II)、または式(III)の化合物は、インク組成物において界面活性剤として機能しているものと思われる。

そしてこれら化合物の添加によって、インク組成物の記録媒体への浸透性を、良好な乾燥性を 与え、滲みを抑制するのに適切な範囲におくことができるものと考えられる。

更に、上記化合物の添加によって、安定なイン クジェット記録が行えるとの利点をも得ることが できる。

[0018]

式(I)中、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 、および R^{14} は、独立して、 C_{1-6} アルキル基、好ましくは C_{1-4} アルキル基を表し、このアルキル基は直鎖または分岐鎖のいずれであってもよい。

[0019]

A および B は、独立して、エチレンオキシ基および/またはプロピレンオキシ基からなる基を表し、A および B のいずれか一方は少なくとも一つのプロピレンオキシ基を含む。

エチレンオキシ基およびプロピレンオキシ基の 総計は 2~60 であることが好ましく、より好ましく は 4~10 である。 {exemplary explanation of invention}

inkjet recording ink

inkjet recording ink in this invention, when monochrome printing is done, it means black ink, when furthermore color printing is done, color ink, concrete yellow ink, magenta ink, and cyanide ink, furthermore when, depending, mean black ink.

[0016]

Regarding to this invention, ink for inkjet which is used, the water-soluble colorant, water soluble organic solvent, water, and Formula (I), Formula (II), or including compound which is displayed with Formula (III), is something which becomes.

[0017]

Formula (I), Formula (II), or compound of Formula (III)

above Formula (I), Formula (II), or including Formula (III), drying isgood with this invention which becomes according to ink composition, various recording medium, especially regarding general/universal paper passing, especially regenerated paper, itcan actualize image of satisfactory quality where oozing islittle.

above Formula (I), Formula (II), or compound of Formula (III) in ink composition is thought as thing which is functional as detergent.

And with addition of these compound, penetrating to recording medium of ink composition, it is thought thing where it gives satisfactory drying, itplaces in appropriate range in order to control oozing and ispossible.

Furthermore, when with addition of above-mentioned compound, stability it can do inkjet recording, also benefit can be acquired.

[0018]

In Formula (I), R¹¹, R¹², R¹³, and R¹⁴, becoming independent, display C₁₋₆alkyl group, preferably C₁₋₄alkyl group, this alkyl group is good with whichever of straight chain or branched chain.

[0019]

A and B, becoming independent, displays basis which consists of ethylene oxy group and/or propylene oxy group, any one of A and B includes propylene oxy group of at least.

total of ethylene oxy group and propylene oxy group is 2 - 60, it is desirable, it is a more preferably 4~10.

[0020]

R¹¹、R¹²、R¹³、および R¹⁴ が表すアルキル基の 炭素数およびその組合せ、A および B の構造お よび組合せ、更にエチレンオキシ基およびプロ ピレンオキシ基の総計は、式(1)の化合物の HLB 値を考慮しながら適宜決定されてよい。

[0021]

本発明の好ましい態様によれば、式(I)の化合物の HLB 値は 7 以上であることが好ましい。

このような HLB 値を与える式(I)の化合物としては、 R^{11} が t-ブチルを表し、 R^{12} がメチルを表し、 R^{13} が t-ブチルを表し、 R^{14} がメチルを表し、 R^{13} が t-ブチルを表し、 R^{14} がメチルを表し、 R^{14} が、 R^{14} が、 R^{14} が、 R^{15} が、 R^{16} が、 R^{16} が、 R^{17} がエチルを表し、 R^{18} が、 R^{18} がエチルを表し、 R^{18} がエチルを表し、 R^{18} がメチルを表し、 R^{19} がエチルを表し、 R^{19} がメチルを表し、 R^{19} がメチルを表し、 R^{19} がエチルを表し、 R^{19} が、 R^{19

[0022]

また、式(I)で表される化合物の利用は、インク 組成物の泡立ちを有効に抑制することができる との利点を有する。

インク組成物の泡立ちは、インクジェット記録方法においては印字抜けなどの発生に繋がるため、抑制されることが好ましい。

特に、後記するエマルジョンを添加したインク組成物は泡立ちし易いことがあるが、式(I)で表される化合物を添加することによってエマルジョンを添加したインク組成物においても有効に泡立ちを抑制できる。

[0023]

本発明によるインクジェット記録用インクにおける、式(I)の化合物の添加量は、0.1 重量%~10 重量%程度とすることが好ましい。

[0024]

また、本発明のインクジェット記録用インクは水 溶性であるため、使用する界面活性剤は水溶 性であること、およびその HLB 値は高いことが 好ましい。

[0020]

structure of carbon number and its combination and A and B of alkyl group which R¹¹, R¹², R¹³, and R¹⁴ display and it combines, furthermore the total of ethylene oxy group and propylene oxy group may be decided, while considering the HLB value of compound of Formula (1), appropriately.

F0021

According to embodiment where this invention is desirable, HLB value of the compound of Formula (I) is 7 or greater, it is desirable.

R¹¹ to display t-butyl as compound of Formula (I) whichgives this kind of HLB value, R¹² to display methyl, R¹³ todisplay t-butyl, and R¹⁴ to display methyl, A and B, - (CH₂-CH₂-O)<sub>j- (CH₂-CH (CH₃) -O) <sub>k- compound, R¹¹ which displays (Here, as for j 10, as for k 2 is displayed.) to display ethyl, R¹² to display methyl, R¹³ ethyl displaying, And R¹⁴ displays methyl, A and B -CH₂-CH (CH₃) -O)_j- (CH₂-CH₂-O) <sub>k- compound, R¹¹ which displays (Here, as for j 1, as for k 10 is displayed.) isopropyl is displayed, R¹² displays ethyl, R¹³ displays isopropyl, and R¹⁴ displays ethyl, - (CH₂-CH₂-O) <sub>j- (CH₂-CH (CH₃) -O -) <sub>k- (CH₂-CH₂-O) <sub>l- compound etcwhich displays (Here, as for j 20, as for k 1, as for l 4 isdisplayed.), can list A and B.

[0022]

In addition, utilization of compound which is displayed with the Formula (I), when bubbling of ink composition can be controlled effectively, has benefit.

As for bubbling of ink composition, in order to be connected to printingcoming out or other occurrence regarding inkjet recording method, is controlled is desirable.

Especially, bubbling can be controlled effectively regarding ink composition which adds emulsion but is, compound which is displayed with Formula (I) is added as for ink composition which adds emulsion whichpostscript is done bubbling it is easy to do with.

[0023]

In inkjet recording ink with this invention, addition quantity of compound of Formula (1) makes 0.1 weight%~10 weight% extent, it is desirable.

[0024]

In addition, as for inkjet recording ink of this invention because it is a water solubility, asfor detergent which is used it is a water solubility, and its HLB value is high, itis desirable.

特に式(I)の化合物の HLB 値は 7 以上であることが好ましく、特に好ましくは HLB 値は 9 以上である。

なお、式(I)の化合物の HLB 値が低い場合には 他の界面活性剤あるいは水溶性有機溶剤を用 いることが好ましい。

[0025]

式(II)中、 R^{21} および R^{22} のいずれか一方が H であり他方が CH_3 または H であり、 R^{23} および R^{24} のいずれか一方が H であり他方が CH_3 または H であるが、但し R^{21} 、 R^{22} 、 R^{23} 、および R^{24} は同時にすべてが Hを表すことはなく、 R^{21} および R^{24} のいずれか一方が H であるとき R^{23} および R^{24} はともに H であり、 R^{21} および R^{22} がともに H であるとき R^{23} および R^{24} の少なくとも 1 つは CH_3 であり、 R^{25} は C_{4-10} アルキル基を表し、直鎖状または分枝鎖状のものである。

[0026]

m と n は 2≦m+n≦6 を満足し、インクの低粘度 性を図るため好ましくは 2≦m+n≦3 を満足す る。

[0027]

式(II)で表される化合物として好ましい例としては、 R^{21} がHを表し、 R^{22} がメチルを表し、 R^{23} がHを表し、 R^{24} がメチルを表し、 R^{25} がブチルを表し、 R^{24} がメチルを表し、 R^{21} が Hを表し、 R^{24} がメチルを表し、 R^{24} が Hを表し、 R^{25} がメチルを表し、 R^{25} がブチルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャルを表し、 R^{25} がブチャル

[0028]

また、式(II)で表される化合物の利用により、インク組成物の粘度を低く保つことができるとの利点が得られる。

インク組成物を低粘度におくことができる結果、 インク組成物中の色材の添加量を増加させることができる。

これによってより印字濃度の高い画像を得ることができる。

[0029]

本発明におけるインクジェット記録用インクにおいては、式(II)の化合物の添加量は 0.5~30 重量%の範囲が好ましい。

Especially, HLB value of compound of Formula (I) is 7 or greater, it is desirable, particularly preferably HLB value is 9 or greater.

Furthermore, when HLB value of compound of Formula (1) is low, theother detergent or water soluble organic solvent is used, it is desirable.

[0025]

In Formula (II), any one of R^{21} and R^{22} being H,other with CH₃ or H, any one of R^{23} and the R^{24} being H, other is CH₃ or H, buthowever as for R^{21} , R^{22} , R^{23} , or R^{24} there are not times wheneverything displays H simultaneously, When any one of R^{21} and R^{22} is H, as for the R^{23} and R^{24} when together with H, R^{21} and the R^{22} are H together, as for at least one of R^{23} and the R^{24} with CH₃, as for R^{25} you display C₄₋₁₀alkyl group, are goodwith whichever of straight chain or branched chain, it is something of preferably branched chain.

[0026]

m and n 2 <= satisfies $m+n\Box 6$, in order to assure low viscosity of ink, satisfies preferably $2\Box m+n\Box 3$.

[0027]

 R^{21} to display H as compound which is displayed with Formula (II) as desirable example, R^{22} to display methyl, the R^{23} to display H, R^{24} to display methyl, R^{25} to display butyl, m+n 3 compound, R^{21} which is to display the H, R^{22} to display methyl, R^{23} to display methyl, R^{24} H displaying, R^{25} displays butyl, m+n 2 compound, R^{21} which is methyl is displayed, R^{22} displays H, R^{23} displays the methyl, R^{24} displays H, R^{25} displays butyl, 6 compound, etc which is, can list m+n.

[0028]

In addition, viscosity of ink composition is maintained low, due to theutilization of compound which is displayed with Formula (II), when it is possible, benefit is acquired.

addition quantity of colorant in result and ink composition which put ink composition in low viscosity and are possible it can increase.

Now image where print density is higher can be acquired.

[0029]

addition quantity of compound of Formula (II) range of 0.5 - 30 weight% isdesirable regarding inkjet recording ink in this invention.

[0030]

式(III)中、 R^{31} は C_{4-10} のアルキル基を表し、このアルキル基は直鎖または分岐鎖のいずれであってもよい。

なお、本発明の好ましい態様によれば、インクジェット記録用インクに、R31 がイソブチル基、または t-ブチル基で表される式(III)の化合物を用いるのが好ましい。

[0031]

式(III)の化合物の利用もまた式(II)の化合物の場合と同様に、インク組成物の粘度を低く保つことができ、その結果色材の添加量を増加することができるとの利点を有する。

[0032]

また、式(III)の化合物は、場合によっては低い 水溶性を示すことがある。

そのような場合、グリコールエーテル類、非イオン系界面活性剤、若しくは両性界面活性剤またはそれらの混合物を添加することで、式(III)の化合物のインク組成物の溶解性を向上させることができる。

特に、ジエチレングリコールモノ-n-ブチルエーテル、トリエチレングリコールモノ-n-ブチルエーテルの添加が好ましい。

[0033]

本発明におけるインクジェット記録用インクにおいては、式(III)の化合物の添加量は 3 重量%~30重量%程度の範囲が好ましい。

[0034]

更に本発明の好ましい態様によれば、式(III)の 化合物として、複数の式(III)の化合物を混合し てインク組成物に添加することも好ましい。

[0035]

水溶性色材

本発明におけるインクに含まれる水溶性色剤は、染料、顔料のいずれであってもよい。

[0036]

染料としては、直接染料、酸性染料、食用染料、塩基性染料、反応性染料、分散染料、建染染料、可溶性建染染料、反応分散染料、などインクジェット記録に使用する各種染料を使用することができる。

[0030]

In Formula (III), R^{31} displays alkyl group of C_{4-10} , this alkyl group is good with whichever of straight chain or branched chain.

Furthermore, according to embodiment where this invention is desirable, in inkjet recording ink, it is desirable to use compound of Formula (III) where the R³¹ is displayed with isobutyl group, or t-butyl group.

[0031]

Also utilization of compound of Formula (III) and in same way ascase of compound of Formula (II), maintains viscosity of the ink composition low, when it is possible, addition quantity of result colorant can increase it possesses benefit.

[0032]

In addition, compound of Formula (III), when depending shows low water solubility, is.

In that kind of case, by fact that glycol ether, nonionic surfactant, or the amphoteric surfactant or mixture of those are added, solubility of ink composition of compound of Formula (III) it can improve.

Especially, addition of diethylene glycol mono n- butyl ether, triethylene glycol mono n- butyl ether isdesirable.

[0033]

addition quantity of compound of Formula (III) range of 3 wt%~30 weight% extent is desirable regarding inkjet recording ink in this invention.

[0034]

Furthermore mixing compound of Formula (III) of plural according to embodiment where this invention is desirable, as compound of Formula (III), also it is desirable to add to ink composition.

[0035]

water-soluble colorant

water solubility colorant which is included in ink in this invention is good withwhichever of dye, pigment.

[0036]

As dye, various dye which such as direct dye, acidic dye, food dye, basic dye, reactive dye, dispersed dye, vat dye, soluble vat dye, reactive disperse dye, for inkjet recording are usedcan be used.

[0037]

顔料としては、特別な制限なしに無機顔料、有 機顔料を使用することができる。

無機顔料としては、酸化チタンおよび酸化鉄に加え、コンタクト法、ファーネス法、サーマル法などの公知の方法によって製造されたカーボンブラックを使用することができる。

また、有機顔料としては、アゾ顔料(アゾレーキ、不溶性アゾ顔料、縮合アゾ顔料、キレートアゾ顔料などを含む)、多環式顔料(例えば、フタロシアニン顔料、ペリレン顔料、ペリン顔料、アントラキノン顔料、キナクリドン顔料、ジオキサジン顔料、チオインジゴ顔料、イソインドリノン顔料、キノフラロン顔料など)、染料キレート(例えば、塩基性染料型キレート、酸性染料型キレートなど、ニトロ顔料、ニトロソ顔料、アニリンブラックなどを使用できる。

[0038]

本発明において好ましく用いられる顔料とは、その表面に、カルボニル基、カルボキシル基、ヒドロキシル基、またはスルホン基の少なくとも一種の官能基またはその塩が結合するような表面処理により、分散剤なしに水に分散および/または溶解が可能とされたものである。

具体的には、真空プラズマなどの物理的処理や 化学的処理により、官能基または官能基を含ん だ分子をカーボンブラックに表面にグラフトさせ ることによって得ることができる。

本発明において、一つのカーボンブラック粒子 にグラフトされる官能基は単一でも複数種であってもよい。

グラフトされる官能基の種類およびその程度は、インク組成物中の分散安定性、色濃度、およびインクジェットへッド前面での乾燥性等を考慮しながら適宜決定されてよい。

[0039]

本発明において、顔料が分散剤なしに水中に安 定に存在している状態を「分散剤および/または 溶解」と表現する。

物質が溶解しているか、分散しているのかを明確に区別することが困難な場合も少なくない。

本発明にあっては、分散剤なしに水中に安定に 存在しうる顔料である限り、その状態が分散 か、溶解かを問わず、そのような顔料を利用す ることが可能である。

よって、本明細書において、分散剤なしに水中

[0037]

As pigment, inorganic pigment, organic pigment can be used for special restriction none.

As inorganic pigment, carbon black which is produced with contact method, furnace method, thermal method or other known method in additionto titanium dioxide and iron oxide, can be used.

In addition, azo pigment (azo lake, insoluble azo pigment, condensed azo pigment, chelate azo pigment etc is included.), polycyclic pigment (for example phthalocyanine pigment, perylene pigment, perinone pigment, anthraquinone pigment, quinacridone pigment, dioxazine pigment, thioindigo pigment, isoindolinone pigment, quinophthalone pigment etc), dye chelate (for example basic dye type chelate, acidic dye type chelate etc), nitro pigment, nitroso pigment, aniline black etccan be used as organic pigment.

[0038]

Regarding to this invention, pigment which is used desirably in the surface, is something where in dispersant none dispersion and/or melting makespossible in water by surface treatment which functional group or its salt of at least one kind of the carbonyl group, carboxyl group, hydroxyl group, or sulfone group connects.

Concretely, molecule which includes functional group or functional group due to the vacuum plasma or other physical treatment and chemical treatment, in carbon black graft is done in surface, itcan acquire with.

Regarding to this invention, functional group which graft is done with the single and is good to carbon black particle of one with multiple kinds.

types and its extent of functional group which graft is done may be decided, while considering dispersion stability, color concentration, in ink composition and drying etcwith inkjet head front surface, appropriately.

[0039]

Regarding to this invention, "dispersant and/or melting" with it expresses state where pigment in dispersant none to stability exists in underwater.

Distinguishes clearly in difficult, whether substance is dissolving, dispersing is case it is not little.

There being a this invention, if it is a pigment which in dispersant none in underwatercan exist in stability, state dispersion?, whether melting thatkind of pigment is utilized is possible of regardless.

Depending, you call pigment which in dispersant none in d i i bili i hi ifi i

に安定に存在しうる顔料を水溶性顔料といういことがあるが、顔料が分散状態にあるものまでも排除することを意味するものではない。

[0040]

本発明の好ましい態様によれば、平均粒径 50~200nm で分散度 10 以下を有する顔料分散 液として利用されるのが好ましい。

[0041]

本発明において好ましく用いられる上記顔料は、例えば特開平 8-3498 号公報記載の方法によって得ることができる。

また、上記顔料として市販品を利用することも可能であり、好ましい例としてはオリエント化学工業株式会社製のマイクロジェット CW1 が挙げられる。

[0042]

インク組成物への顔料の添加量は、3~30 重量%が好ましく、より好ましくは 5~17 重量%程度である。

[0043]

水溶性有機溶媒

本発明によるインク組成物に含まれる水溶性有 機溶媒の例としては、エタノール、メタノール、ブ タノール、プロパノール、イソプロパノールなどの 炭素数1から4のアルキルアルコール類、エチ レングリコールモノメチルエーテル、エチレングリ コールモノエチルエーテル、エチレングリコール モノブチルエーテル、エチレングリコールモノメチ ルエーテルアセテート、ジエチレングリコールモ ノメチルエーテル、ジエチレングリコールモノエ チルエーテル、ジエチレングリコールモノ-n-プロ ピルエーテル、エチレングリコールモノ-iso-プロ ピルエーテル、ジエチレングリコールモノ-iso-プ ロピルエーテル、エチレングリコールモノ-n-ブチ ルエーテル、ジエチレングリコールモノ-n-ブチル エーテル、トリエチレングリコールモノ-n-ブチル エーテル、エチレングリコールモノ-t-ブチルエー テル、ジエチレングリコールモノ-t-ブチルエーテ ル、1-メチル-1-メトキシブタノール、プロピレング リコールモノメチルエーテル、プロピレングリコー ルモノエチルエーテル、プロピレングリコールモ ノ-t-ブチルエーテル、プロピレングリコールモノ -n-プロピルエーテル、プロピレングリコールモノ -iso-プロピルエーテル、ジプロピレングリコール モノメチルエーテル、ジプロピレングリコールモノ

underwater canexist in stability in this specification, water-soluble pigment to be, is, but itremoves it is not something which is meant even to those whichhave pigment in dispersed form.

[0040]

According to embodiment where this invention is desirable, as pigment dispersion which possesses degree of dispersal 1 0 or below with average particle diameter 50~200 nm it is desirable to beutilized.

[0041]

Regarding to this invention, it can acquire above-mentioned pigment whichis used desirably, with method which it states in for example Japan Unexamined Patent Publication Hei 8-3498 disclosure.

In addition, also being possible to utilize commercial product as the above-mentioned pigment Orient Chemical Industries Ltd. (DB 69-059-7216) make you can list micro jet CW1 as desirable example.

[0042]

As for addition quantity of pigment to ink composition, 3 - 30 weight% are desirable, it is a more preferably 5~17 weight% extent.

[0043]

water soluble organic solvent

As example of water soluble organic solvent which is included in ink composition with this invention ethanol. methanol, butanol, propanol, isopropanol or other carbon number 1 to 4 alkyl alcohols, ethylene glycol monomethyl ether, ethyleneglycol monoethyl ether, ethyleneglycol mono butyl ether, ethylene glycol monomethyl ether acetate, diethylene glycol mono methylether, diethylene glycol monoethyl ether, diethylene glycol mono n- propyl ether, ethyleneglycol mono iso-propyl ether, diethylene glycol mono iso-propyl ether, ethyleneglycol mono n- butyl ether, diethylene glycol mono n- butyl ether, triethylene glycol mono n- butyl ether, ethyleneglycol mono t-butyl ether, diethylene glycol mono t-butyl ether, 1- methyl -1methoxy butanol, propylene glycol monomethyl ether, propylene glycol monoethyl ether, propylene glycol mono t-butyl ether, propylene glycol mono n- propyl ether, propylene glycol mono iso-propyl ether, dipropylene glycol monomethyl ether, dipropylene glycol monoethyl ether, dipropylene glycol mono n- propyl ether, dipropylene glycol mono iso-propyl ether, propylene glycol mono n- butyl ether, dipropylene glycol mono n- butyl ether or other glycol ether and formamide, acetamide, dimethyl sulfoxide, sorbit, sorbitan, acetin, di acetin, triacetin, sulfolane etc are listed.

etc are listed.

エチルエーテル、ジプロピレングリコールモノ-n-プロピルエーテル、ジプロピレングリコールモノ-iso-プロピルエーテル、プロピレングリコールモノ-n-ブチルエーテル、ジプロピレングリコールモノ-n-ブチルエーテルなどのグリコールエーテル類、ホルムアミド、アセトアミド、ジメチルスルホキシド、ソルビット、ソルビタン、アセチン、ジアセチン、トリアセチン、スルホランなどが挙げられる。

[0044]

インク組成物への水性有機溶剤の添加量は、 1~30 重量%が好ましく、より好ましくは 3~15 重量%程度である。

[0045]

水およびその他の成分

本発明によるインク組成物において、水は主溶媒である。

水は、イオン交換水、限外濾過水、逆浸透水、 蒸留水等の純水、または超純水を用いることが できる。

また、紫外線照射、または過酸化水素添加など により滅菌した水を用いることにより、インク組 成物を長期保存する場合にカビやバクテリアの 発生を防止することができるので好適である。

[0046]

本発明における好ましい態様によれば、インクには水溶性のグリコール類を添加することが好ましい。

水溶性のグリコール類の好ましい例としては、エチレングリコール、ジェチレングリコール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、ジプロピレングリコール、トリプロピレングリコール、1、3-プロピレングリコール、イソプロピレングリコール、イソブキレングリコール、1、4-ブタンジオール、1、3-ブタンジオール、1、5-ペンタンジオール、1、6-ヘキサンジオール、グリセリン、メソエリスリトール、ペンタェリスリトールなどがある。

水溶性のグリコール類は、インクのノズル前面 での乾燥を抑える効果がある。

[0047]

インク組成物へのグリコール類の添加量は、 1~30 重量%が好ましく、より好ましくは 3~15 重量%程度である。

[0044]

As for addition quantity of aqueous organic solvent to ink composition, 1 - 30 weight% are desirable, it is a more preferably 3~15 weight% extent.

[0045]

Water and other component

Water is main solvent with this invention in ink composition.

Water can use deionized water, ultrafiltered water, reverse osmosis water, distilled water or other pure water, or ultrapure water.

In addition, when long term storage it does ink composition, is done with ultraviolet light illumination, or hydrogen peroxide addition etc by using water which sterilization, because occurrence of mold and bacteria can be prevented, it is ideal.

[0046]

If according to desirable embodiment in this invention, water soluble glycols is addedto ink is desirable.

ethyleneglycol, diethylene glycol, triethylene glycol, propylene glycol, dipropylene glycol, tripropylene glycol, polyethylene glycol, 1, 3-propylene glycol, isopropylene glycol and isobutylene glycol of molecular weight 200 0 or below, there are 1 and 4-butanediol, 1, 3-butanediol, 1, 5-pentanediol, 1, 6-hexanediol, glycerine, mesoerythritol, pentaerythritol etc as example where water soluble glycols is desirable.

water soluble glycols is an effect which holds down drying with nozzle front surface of the ink.

[0047]

As for addition quantity of glycols to ink composition, 1 - 30 weight% are desirable, it is a more preferably 3~15 weight% extent.

[0048]

本発明における好ましい態様によれば、インクには多くの種類の糖類を用いることもできる。

用いる糖類の好ましい例は、単糖類および多糖類があり、より具体的にはグルコース、マンノース、フルクトース、リボース、キシロース、アラビノース、ラクトース、ガラクトース、アルドン酸、グルシトース、マルトース、セロビオース、スクロース、トレハロース、マルトトリオース等の他にアルギン酸およびその塩、シクロデキストリン類、セルロース類などがある。

この糖類のインクへの添加量は 0.05%~30%程度が好ましい。

[0049]

糖類を添加することでインクがヘッドの先端で乾燥して詰まるという目詰まり現象を回避することができる。

なお。

上記例の中で一般的な糖類である単糖類および多糖類のインクへの添加量は 3~20%程度が好ましい。

また上記例の中でアルギン酸およびその塩、シ クロデキストリン類、セルロース類のインクへの 添加量は、インクの低粘度性を保持し適切な印 字ができる程度の添加量にする必要がある。

[0050]

また、本発明における好ましい態様によれば、 インク組成物は界面活性剤を含んでなることが できる。

界面活性剤はインク組成物の他の成分との相溶性のよいものが好ましく、界面活性剤のなかでも浸透性が高く安定なものがよい。

その好ましい例としては、両性界面活性剤、非 イオン界面活性剤などが挙げられる。

両性界面活性剤としては、例えばラウリルジメチルアミノ酢酸ベタイン、2-アルキル-N-カルボキシメチル-N-ヒドロキシエチルイミダゾリニウムベタイン、ヤシ油脂肪酸アミドプロピルジメチルアミノ酢酸ベタイン、ポリオクチルポリアミノエチルグリシンその他イミダゾリン誘導体などが挙げられる。

非イオン界面活性剤としては、例えばポリオキ シエチレンノニルフェニルエーテル、ポリオキシ エチレンオクチルフェニルエーテル、ポリオキシ エチレンドデシルフェニルエーテル、ポリオキシ

[0048]

If according to desirable embodiment in this invention, is possible also the fact that saccharides of many types is used to ink.

Example where saccharides which it uses is desirable is a monosaccharides and polysaccharide, more concretely is a alginic acid and its salt, cyclodextrin and cellulose etc in glucose, mannose, fructose, ribose, xylose, arabinose, lactose, galactose, aldonic acid, glucitose, maltose, cellobiose, sucrose, trehalose, maltotriose or other other things.

addition quantity to ink of this saccharides 0.05% - 30% extent is desirable.

[0049]

By fact that saccharides is added ink drying with end of head, clogging phenomena that can be evaded is plugged.

Furthermore.

addition quantity to ink of monosaccharides and polysaccharide which are a general saccharides inabove-mentioned example 3 - 20% extent is desirable.

In addition it is necessary to make addition quantity of extent where the addition quantity to ink of alginic acid and its salt, cyclodextrin and cellulose keeps the low viscosity of ink in above-mentioned example and can do appropriate printing.

[0050]

In addition, if according to desirable embodiment in this invention, the ink composition becomes, including detergent, it is possible.

As for detergent those where compatibility of other component of ink composition is good are desirable, penetrating to be high stability thing isgood even in detergent.

As that desirable example, you can list amphoteric surfactant, nonionic surfactant etc.

As amphoteric surfactant, for example lauryl dimethylamino betaine acetate、2- alkyl — N- carboxymethyl-N-hydroxyethyl イミダゾリニウム betaine、palmitic acid amide propyl dimethylamino betaine acetate、poly octyl poly aminoethyl glycine in addition you can list imidazoline derivative etc.

As nonionic surfactant, you can list for example polyoxyethylene nonyl phenyl ether, polyoxyethylene octyl phenyl ether, polyoxyethylene dodecyl phenyl ether, polyoxyethylene alkyl allyl ether, polyoxyethylene oleyl

エチレンアルキルアリルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンアルキルエーテル、ポリオキシエテレンアルキルエーテルなどのエーテル系、ポリオキシエチレンオレイン酸、ポリオキシエチレンジステアリン酸エステル、ソルビタンラウレート、ソルビタンモノオレエート、ソルビタンセストナレート、ポリオキシエチレンステアレートなどのエステルリオキシエチレンステアレートなどのエステルスステアレートなどのエステルスがイーフルキルカルボン酸塩などの含フッ素系界面活性剤などが挙げられる。

また、アセチレングリコール系の界面活性剤の利用も可能であり、例えばサーフィノール 465、TG、104(エアープロダクツ社)およびそれらの変成物を添加することができる。

界面活性剤の添加により、インク組成物の浸透性をさらに効率よく制御することができ、また上記式(I)、式(II)、および式(III)の化合物の水溶性を向上させることができるとの利点が得られる。

[0051]

インク組成物への界面活性剤の添加量は、 0.01~5 重量%が好ましく、より好ましくは 0.1~3 重量%程度である。

[0052]

本発明の好ましい態様によれば、本発明による 水溶性色材が顔料の場合、さらにインクにエマ ルジョンを含んでなるのが好ましい。

このエマルジョンの添加によって印字の定着性および耐擦性を改善することが出来る。

このエマルジョンは、連続相が水であり、分散相がアクリル酸樹脂、メタクリル酸樹脂、スチレン樹脂、ウレタン樹脂、アクリルアミド樹脂、エポキシ樹脂あるいはこれらの混合形であるものが好ましい。

特に、分散相がアクリル酸および/またはメタクリ ル酸を主成分とする樹脂からなるのが好まし い。

これら樹脂は、共重合の態様によっては制限されず、例えばブロックコポリマ、ランダムコポリマなどであることができる。

さらに本発明によるインクに用いられるエマルジョンは、膜形成能を有し、好ましくは室温以下の

ether, polyoxyethylene lauryl ether, polyoxyethylene alkyl ether, polyoxyalkylene alkyl ether or other ether, polyoxyethylene oleic acid, polyoxyethylene oleic acid ester, polyoxyethylene G stearic acid ester and sorbitan laurate, sorbitan mono stearate, sorbitan mono oleate, sorbitan sesqui oleate, polyoxyethylene mono oleate, polyoxyethylene stearate or other ester type, inaddition fluorine alkyl ester, perfluoroalkyl carbonate or other fluorine-containing surfactant etc.

In addition, also utilization of detergent of acetylene glycol type beingpossible, for example Surfynol 465, TG, 104 (Air Products corporation) and those modified material can be added.

With addition of detergent, penetrating of ink composition is controlled furthermore efficiently to be possible, in addition above Formula (I), Formula (II), and when it can improve, benefit is acquired the water solubility of compound of Formula (III).

[0051]

As for addition quantity of detergent to ink composition, 0.01 - 5 weight% are desirable, it is a more preferably 0.1~3 wt% extent.

[0052]

According to embodiment where this invention is desirable, when water-soluble colorant is pigment with this invention, furthermore including emulsion in the ink, it is desirable to become.

fixing property and wear resistance of printing are improved is possible with addition of this emulsion.

As for this emulsion, continuous phase being water, dispersed phase acrylic acid resin, methacrylic acid resin, styrene resin, urethane resin, acrylamide resin, epoxy resin orthose which are these mixed shapes is desirable.

Especially, it is desirable to consist of resin where dispersed phase designates acrylic acid and/or methacrylic acid as main component.

These resin are not restricted with embodiment of copolymerization, it is a for example block copolymer, random copolymer etc, it is possible.

Furthermore emulsion which is used for ink with this invention has film-forming ability, it is something which

最低造膜温度を有するものであることが好ましく、より好ましくは $0 \deg C$ 以上 $20 \deg C$ 以下の温度である。

[0053]

本発明の好ましい態様によれば、エマルジョンの樹脂成分は、コア部とそれを取り巻くシェル部からなるコアシェル型構造の樹脂粒子であるのが好ましい。

例えば、コア部にインクの指触性や定着性を向上できる樹脂成分を導入し、シェル部に樹脂粒子をインク中に安定に存在させる樹脂成分を導入するとの構成を採用することが出来る。

本発明の好ましい態様によれば、シェル部は架 橋構造またはコア部よりベンゼン核の多い構造 を有する樹脂からなるのが好ましい。

[0054]

シェル部を形成する物質としては、スチレン、テ トラヒドロフルフリルアクリレート、ブチルメタクリ レート、 $(\alpha, 2, 3)$ または 4)-アルキルスチレン、 (α、2、3 または 4)-アルコキシスチレン、3,4-ジメ チルスチレン、α-フェニルスチレン、ジビニルベ ンゼン、ビニルナフタレン、ジメチルアミノ(メタ)ア クリレート、ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレー ト、ジメチルアミノプロピルアクリルアミド、N,N-ジメチルアミノエチルアクリレート、アクリロイモ ルフォリン、N,N-ジメチルアクリルアミド、N-イソ プロピルアクリルアミド、N.N-ジエチルアクリル アミド、メチル(メタ)アクリレート、エチル(メタ)アク リレート、プロピル(メタ)アクリレート、エチルヘキ シル(メタ)アクリレート、その他のアルキル(メタ) アクリレート、メトキシジエチレングリコール(メタ) アクリレート、ジエチレングリコールまたはポリエ チレングリコールのエチルエステル、プロピルエ ステルまたはブチルエステルの(メタ)アクリレー ト、シクロヘキシル(メタ)アクリレート、ベンジル (メタ)アクリレート、フェノキシエチル(メタ)アクリ レート、イソボニル(メタ)アクリレート、ヒドロキシ アルキル(メタ)アクリレート、含フッ素、含塩素、 含硅素(メタ)アクリレート、(メタ)アクリルアミド、 マレイン酸アミド等が挙げられる。

[0055]

また上記の(メタ)アクリル酸に加え,架橋構造を 導入する場合、(モノ、ジ、トリ、テトラ、ポリ)エチ レングリコールジ(メタ)アクリレート、1,4-ブタンジ オール、1,5-ペンタンジオール、1,6-ヘキサンジ オール、1,8-オクタンジオールおよび 1,10-デカン ジオール等の(メタ)アクリレート、トリメチロール possesses minimum film production temperature of preferably room temperature or less, isdesirable, it is a temperature below more preferably 0 deg C or greater 20 deg C.

[0053]

According to embodiment where this invention is desirable, as for resin component of emulsion, core it is desirable to be a resin particle of core-shell type structure which consists of shell part which surrounds that.

finger contact behavior and fixing property of ink it introduces resin component which itcan improve in for example core, resin particle it introduces resin component which in ink exists in stability you adopt constitution for shell part itis possible.

According to embodiment where this invention is desirable, as for shell part it is desirable to consist of resin which possesses structure where benzene nucleus is more than crosslinked structure or core.

[0054]

As substance which forms shell part, styrene, tetrahydrofurfuryl acrylate, butyl methacrylate, (;al, 2, 3 or 4) -alkyl styrene、(;al, 2, 3 or 4) -al the コキシ styrene、3, 4dimethyl styrene, The;al -phenylstyrene, divinyl benzene, vinyl naphthalene, dimethylamino (meth) acrylate, dimethylamino ethyl (meth) acrylate, dimethylaminopropyl acrylamide, N, N- dimethylamino ethyl acrylate, acrylo I morpholine, N, N- dimethyl acrylamide, N- isopropyl acrylamide, N. N. diethyl acrylamide, methyl (meth) acrylate, ethyl (meth) acrylate, propyl (meth) acrylate, ethylhexyl (meth) you can list acrylate, other alkyl (meth) acrylate, methoxy diethylene glycol (meth) acrylate, diethylene glycol or ethyl ester, propyl ester of polyethylene glycol or (meth) acrylate, cyclohexyl (meth) acrylate, benzyl (meth) acrylate, phenoxy ethyl (meth) acrylate, isobornyl (meth) acrylate, hydroxyalkyl (meth) acrylate, fluorine containing, containing chlorine, containing silicon (meth) acrylate, (meth) acrylamide, maleic acid amide etc of butyl ester.

[0055]

In addition when crosslinked structure is introduced in addition to the above-mentioned (meth) acrylic acid, (mono, di, tri, tetra, poly) ethyleneglycol di (meth) acrylate, 1, 4-butanediol, 1,5-pentanediol, 1,6-hexanediol, 1,8-octanediol and 1 and 10-decanediol or other (meth) acrylate, trimethylolpropane tri (meth) acrylate, glycerine

プロパントリ(メタ)アクリレート、グリセリン(ジ、トリ)(メタ)アクリレート、ビスフェノール A または F のエチレンオキシド付加物のジ(メタ)アクリレート、ネオペンチルグリコールジ(メタ)アクリレート、 ペンタエリスリトールテトラ(メタ)アクリレート、 ジペンタエリスリトールへキサ(メタ)アクリレート等を用いることができる。

[0056]

また、コア部の形成においても前述のシェル部 を形成する物質を用いることができる。

[0057]

このような高分子微粒子を形成するために用いる乳化剤としては、慣用されているラウリル硫酸ナトリウム、ラウリル硫酸カリ、アニオン界面活性剤、非イオン界面活性剤、および両性界面活性剤を用いることができる。

[0058]

重合開始剤としては、過硫酸カリウム、過硫酸アンモニウム、過硫酸水素、アゾビスイソブチロニトリル、過酸化ベンゾイル、過酸化ジブチル、過酢酸、クメンヒドロパーオキシド、1・ブチルヒドロキシパーオキシドなとを用いることができる。

[0059]

重合のための連鎖移動剤としては、t-ドデシルメルカプタン、n-ドデシルメルカプタン、n-オクチルメルカプタン、キサントゲン類であるジメチルキサントゲンジスルフィド、ジイソブチルキサントゲンジスルフィド、ジペンテン、インデン、1,4-シクロヘキサジエン、ジヒドロフラン、キサンテン等を用いることができる。

[0060]

本発明の好ましい態様によれば、エマルジョン の分子量は 1000 以上であるのが好ましく、より 好ましくは 10,000~100,000 程度である。

[0061]

本発明において用いられるエマルジョンとして市 販品を利用することも可能であり、例えば三井 東圧社製の Z116 を挙げることができる。

[0062]

このエマルジョンの添加量は適宜決定されてよいが、例えば 0.5~10 重量%程度が好ましく、より好ましくは 3~5 重量%程度である。

[0063]

(di, tri) (meth) acrylate, bisphenol A or di (meth) acrylate, neopentyl glycol di (meth) acrylate, pentaerythritol tetra (meth) acrylate, dipentaerythritol hexa (meth) acrylate etc of ethylene oxide adduct of F can be used.

[0056]

In addition, substance which forms aforementioned shell part at thetime of forming core can be used.

[0057]

sodium lauryl sulfate, lauryl potassium sulfate, anionic surfactant, nonionic surfactant, and amphoteric surfactant which common use are done can be used as the emulsifier which is used in order to form this kind of polymer fine particle.

[0058]

As polymerization initiator, potassium persulfate, ammonium persulfate, persulfuric acid hydrogen, azobisisobutyronitrile, benzoyl peroxide, dibutyl peroxide, peracetic acid, cumene hydroperoxide, t-butyl hydroxy peroxide, para menthane hydroxy peroxide can be used.

[0059]

As chain transfer agent for polymerizing, dimethyl xanthogen disulfide, diisobutyl xanthogen disulfide, dipentene, indene, 1, 4- cyclohexadiene, dihydro furan, xanthene etc which is t-dodecyl mercaptan, n- dodecyl mercaptan, n- octyl mercaptan, xanthogen can beused.

[0060]

According to embodiment where this invention is desirable, as for molecular weight of emulsion it is desirable to be 1,000 or greater, it is a more preferably 10,000~100,000 extent.

[0061]

Regarding to this invention, also being possible to utilize commercial product as emulsion which is used you can list Z116 of for example Mitsui Toatsu supplied.

[0062]

addition quantity of this emulsion may be decided appropriately, but for example 0.5~10 weight% extent isdesirable, it is a more preferably 3~5 weight% extent.

[0063]

本発明によるインク組成物は、上記以外の成分として、防腐剤、酸化防止剤、紫外線吸収剤、 導電率調整剤、pH 調整剤、粘度調整剤、表面 張力調整剤、酸素吸収剤、ノズルの目詰まり防止剤等をさらに含んでなることができる。

[0064]

また、本発明においては、インクに防腐剤または防かび剤として安息香酸ナトリウム、ペンタクロロフェノールナトリウム、2-ピリジンチオール-1-オキサイドナトリウム、ソルビン酸ナトリウム、デヒドロ酢酸ナトリウム、1,2-ジベンゾチアゾリン-3-オン(ICI 社のプロキセル CRL、プロキセルBDN、プロキセル GXL、プロキセル XL-2、プロキセル TN)などを用いることができる。

[0065]

インクに pH 調整剤、溶解助剤、または酸化防止剤としてジエタノールアミン、トリエタノールアミン、プロパノールアミン、モルホリンなどのアミン類およびそれらの変成物、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム、水酸化リチウムなどの無機塩類、水酸化アンモニウム、4級アンモニウム水酸化物(テトラメチルアンモニウムなど)、炭酸リウム、炭酸ナトリウム、炭酸リテウムなど)、炭酸カウム、炭酸ナトリウム、炭酸リチウムなどの炭酸塩類その他燐酸塩など、あるいは N-メチルアウム、尿素、チオ尿素、テトラメチル尿素などの尿素類、アロハネート、メチルアロハネートなどのアロハネート類、ビウレット、ジメチルビウレット、テトラメチルビウレットなどのビウレット類など、L-アスコルビン酸およびその塩などを用いることができる。

酸化防止剤および紫外線吸収剤の例としては チバガイギーの Tinuvin328、900、1130、384、 292、123、144、622、770、292、Irgacor252、 153、Irganox1010、1076、1035、MD1024 など、 あるいはランタニドの酸化物などが挙げられる。

粘度調整剤として、ロジン類、アルギン酸類、ポリビニルアルコール、ヒドロキシプロピルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリアクリル酸塩、ポリビニルピロリドン、アラビアゴムスターチなどを用いることができる。

[0066]

インクジェット記録方法およびその装置

本発明によるインク組成物が用いられるインク ジェット記録方法は、インク組成物の液滴を吐 出し、この液滴を記録媒体に付着させて印字を ink composition furthermore including antiseptic, antioxidant, ultraviolet absorber, electrical conductivity regulator, pH adjustment medicine, viscosity adjusting medicineand plugging prevention medicine etc of surface tension regulator, oxygen scavenger, nozzle as component other thandescription above, becomes, with this invention it is possible.

[0064]

In addition, regarding to this invention, you can use sodium benzoate, penta chlorophenol sodium, 2- pyridine thiol -1-oxide sodium, sodium sorbate, sodium dehydroacetate, 1, 2- di benzo thiazoline-3- on (Proxel CRL, Proxel BDN, Proxel GXL, Proxel XL-2, Proxel TN of ICI corporation) etc for ink as antiseptic or fungicide.

[0065]

diethanolamine, triethanolamine, propanol amine, morpholine or other amines and those modified material, potassium hydroxide, sodium hydroxide, lithium hydroxide or other inorganic salts, ammonium hydroxide, quaternary ammonium hydroxide (tetramethyl ammonium etc), potassium carbonate, sodium carbonate, lithium carbonate or other carbonate in addition phosphate etc, or N-methyl -2- pyrrolidone, urea, thiourea, tetramethyl urea or other urea, allophanate, methyl allophanate or other allophanate and biuret, dimethyl biuret, tetramethyl biuret or other biuret etc, L-ascorbic acid and its salt etccan be used for ink pH adjustment medicine, as dissolving aid, or the antioxidant.

Tinuvin 32 8, 9 0 0, 1 13 0, 3 8 4, 2 9 2, 1 23, 144, 622, 770, 292, Irgacor25 2, 1 53, Irganox101 0, 1 07 6, 1 035, MD 1024 etc of Ciba-Geigy Japan Ltd. (DB 69-352-1168), or you can list oxide etc of the lanthanide antioxidant and as example of ultraviolet absorber.

As viscosity adjusting medicine, rosin, alginic acid and polyvinyl alcohol, hydroxypropyl cellulose, carboxymethyl cellulose, hydroxyethyl cellulose, methylcellulose, polyacrylic acid salt and polyvinyl pyrrolidone, gum arabic starch etc can be used.

[0066]

inkjet recording method and its equipment

inkjet recording method where it can use ink composition with this invention discharges, the liquid drop of ink composition this liquid drop deposits in recording medium

行う記録方法を意味する。

このようなインクジェット記録方法の例としては、例えば電歪素子を用いて電気信号を機械信号に変換して、ノズルヘッド部分に貯えたインクを断続的に吐出して記録体媒体表面に文字や記号を記録する方法、ノズルヘッド部分に貯えたインクを吐出部分に極めて近い箇所で急速に加熱し泡を発生させ、その泡による体積膨張で断続的に吐出することで記録媒体表面に文字や記号を記録する方法が挙げられる。

本発明の好ましい態様によれば、本発明による インク組成物は、電歪素子を用いたインクジェット記録方法に好ましく用いられる。

ヘッド部を加熱する方法ではインクに含まれる 色剤やその他の成分が分解されてヘッドが詰ま りやすくなってしまうおそれがあるからである。

[0067]

本発明によるインクのように顔料を着色剤としうる固形物の量が比較的多いインクでは、長時間 吐出しないノズルはノズル前面でインクが乾燥 して増粘し易く印字が乱れる現象がでやすい。

そこで、インクをノズルの前面で吐出しない程度 に微動させることによって、インクが攪拌されて インクの吐出を安定的に行なうことができる。

微動方法としてはインクを吐出する加圧手段を インクが吐出しない程度に加圧制御することに より生成できる。

この様な制御を行う場合、加圧手段として電歪素子を用いるのが、その制御の容易さゆえ好ましい。

また、この機構を用いることで、インク中の顔料 濃度を多くすることができるので、顔料インクで 色濃度が高く、しかも安定的にインクを吐出する ことが可能になる。

[0068]

また、インクジェット記録装置においてノズル面において上記微動を行なう場合、顔料の含有量が 5%~15 重量%程度のインク組成物に対して効果的であり、より好ましくは 7%~10 重量%程度のインク組成物である。

[0069]

また、本発明によるインク組成物は、ポリウレタ

and means the recording method which prints.

As example of this kind of inkjet recording method, converting electric signal to machine signal making use of for example electrostrictive element, ink which you store in nozzle head portion discharging in discontinuous, method of recording character or symbol to the recording material medium surface. It heats ink which is stored in nozzle head portion quickly with site which quite is close to orifice part and generates bubble, it canlist method which records character or symbol to recording medium surface by thefact that with that bubble with volume expansion it discharges in discontinuous.

According to embodiment where this invention is desirable, ink composition isdesirably used for inkjet recording method which uses electrostrictive element with this invention.

With method which heats head colorant and other component which are included in ink being disassembled, because head is a possibility of becoming plugging easy.

[0067]

With this invention like ink with ink where quantity of the solid which can designate pigment as colorant is many relatively, lengthy as for nozzle which does not discharge ink dryingwith nozzle front surface, increased viscosity to do being phenomena where printing is disordered easily, it is easy.

Then, ink fine motion is done in extent which does not discharge with front surface of nozzle, ink 攪 袢 by ,it discharges ink in stable, it is possible.

As fine motion method it can form ink pressurizing means which discharges bypressurizing controls in extent where ink does not discharge.

When this kind of control is done, ease reason of that control it is desirable to use electrostrictive element, as pressurizing means.

In addition, because by fact that this mechanism is used, pigment concentration in ink can be made many, color concentration to be high with pigment ink, furthermore in stable ink it discharges it becomespossible.

[0068]

In addition, in inkjet recording device when above-mentioned fine motion isdone in nozzle surface, content of pigment with effective, it is a ink composition of more preferably 7%~10 weight% extent vis-a-vis ink composition of 5% - 15 weight% extent.

[0069]

In addition, with this invention ink composition is filled, to be

ンフォームを充填し、インクとウレタンフォームが 接する構造とされたインクタンクに充填されて利 用に共されてよい。

この場合、ウレタンフォームには本発明で用いるとよいとするグリコールエーテル類やアセチレングリコール系の界面活性剤が吸着される。

したがって、その吸着される量を考慮して過剰 に添加してくことがよい。

また、ウレタンフォームは本発明によるインク組成物を用いることによって負圧を確保することができ、しかも、本発明で用いるインクの各成分によって分解されたり異物を発生させて目詰まりの要因となることが少ない。

このウレタンフォームの硬化触媒には金属塩やカチオン系を含むものは用いず、トリレンジイソシアネート、メタキシリレンジイソシアネート等の多官能イソシアネートと平均分子量 300 から3000 程度のポリプロピレングリコール、ポリエチレングリコール等のグリコール類、グリセリン、ペンタエリスリトール、ジペンタエリスリトール、ネオペンチルグリコール、プロピレングリコール、1、3-ブタンジオール、1、4-ブタンジオール、1、5-ペンタンジオールなど複数のヒドロキシを有する物質からなるウレタンフォームを用いることがフォーム形状の安定性による負圧確保、および化学的安定性の観点から好ましい。

[0070]

なお、アセチレングリコール系界面活性剤を利用する際、ポリウレタンフォームはアセチレングリコール系界面活性剤の一部を吸着する。

従って、アセチレングリコール系界面活性剤をインク組成物に添加する場合には、ウレタンフォームに吸着される量を考慮してインク組成物の組成を決定する必要がある点で留意が必要である。

[0071]

さらに本発明の好ましい態様によれば、インク 液滴を吐出するノズルとして、撥水性表面の先 端を有するノズルを用いて、本発明によるインク 組成物が印刷されることが好ましい。

より具体的には、ノズルの先端が、ステンレス材を基材とし、その上にテトラフルオロエチレンとニッケルとの共析メッキを施し熱処理を行って撥水層を形成させた構造とされたものが好ましい。

また、ニッケルに代えて、クロム、チタン、金、白

done to alsoutilization, polyurethane foam being filled in ink tank which makes structure where ink and urethane foam touch is possible.

In this case, detergent of glycol ether and acetylene glycol type which we assumethat it should have used for urethane foam with this invention, is adsorbed.

Therefore, that considering quantity which is adsorbed adding to excess, \leq it is good.

In addition, urethane foam uses ink composition with this invention, beingdisassembled with each component of ink which guarantees suction by it to be possible, furthermore, it uses with the this invention generating foreign matter it becomes factor of clogging, it issmall.

You do not use any which include metal salt and cationic type to curing catalyst of this urethane foam, you use hydroxyl group of plural urethane foam which such as toluene diisocyanate, meta xylylene ジイソ shear ネート or other polyfunctional isocyanate consists of substance which and polypropylene glycol, polyethylene glycol or other glycols, glycerine, pentaerythritol, dipentaerythritol, neopentyl glycol, propylene glycol, 1,3-butanediol, 1, 4-butanediol, 1,5-pentanediol of average molecular weight 30 0 to 3 000 extent possesses, with stability of foam shape it isdesirable from viewpoint of suction guaranty, and chemical stability.

[0070]

Furthermore, when utilizing acetylene glycol type detergent, polyurethane foam adsorbs portion of acetylene glycol type detergent.

Therefore, when acetylene glycol type detergent is added to ink composition, considering thequantity which is adsorbed into urethane foam, attention is necessary inpoint which has necessity to decide composition of ink composition.

[0071]

Furthermore ink composition is printed with this invention making use of the nozzle which possesses end of water repellent surface according to embodiment where this invention is desirable, ink liquid drop as nozzle which discharges, is desirable.

More concretely, end of nozzle, designates stainless steel material as the substrate, eutectoid plating of tetrafluoroethylene and nickel is administered on that and thermal processing is done and those which make structure which formed the water-repellent film are desirable.

In addition, replacing to nickel, also utilization of eutectoid l i f l h h i i i ld

金、銀、イリジウムなどの耐酸化性の高い金属 との共析メッキの利用も好ましい。

本発明によるインク組成物と、このようなノズル を組み合わせることで長期間安定した連続印字 を実現することができる。

[0072]

本発明のより好ましい態様によれば、インク組成物のノズルの先端の撥水性表面に対する接触角が、通常のプリンタの運転温度(例えば、15 deg C から 60 deg C)において、50°以上であることが好ましい。

この態様によれば、印字品質の向上とさらに連続印字が可能となる。

[0073]

【実施例】

本発明を以下の実施例によってさらに詳細に説明するが、本発明はこれら実施例に限定される ものではない。

[0074]

インク組成物の調製

以下の実施例おける水溶性顔料 1~4 は、粒径 10~300nm で分散度 10 以下のカーボンブラックに、特開平8-34981 号公報に記載の方法を適用して得た、その表面に末端がカルボニル基、カルボキシル基、ヒドロキシル基、スルホン基などを有する基を有した水溶性顔料を意味する。

また、水溶性顔料の平均粒径はカッコ内に nm 単位で示される通りであった。

[0075]

また、以下の実施例における式(IV)で示される 水溶性染料および式(V)で示される水溶性染料 とは、下記の式(IV)または式(V)で示されるもの である。

【化7】

plating of metal where chromium, titanium, gold, platinum, silver, iridium or other oxidation resistance is high is desirable.

With this invention continuous printing which long term stability is done can be actualized with thing combining ink composition and this kind of nozzle.

[0072]

According to embodiment where this invention is more desirable, contact angle for water repellent surface of end of nozzle of ink composition, is 50 deg or greater in operating temperature (From for example 15 deg C 60 deg C) of conventional printer, it is desirable.

According to this embodiment, improvement of print quality and furthermore the continuous printing becomes possible.

[0073]

[Working Example(s)]

this invention furthermore is explained in detail with Working Example below, but this invention is not something which is limited in these Working Example.

[0074]

Manufacturing ink composition

Working Example below applying method which is stated in Japan Unexamined Patent Publication Hei 8-34981 disclosure to the carbon black of degree of dispersal 1 0 or below, with particle diameter 10~300 nm, it acquired water-soluble pigment 1~4 which can beput, water-soluble pigment which possesses group where terminal has carbonyl group, carboxyl group, hydroxyl group, sulfone group etc in surface is meant.

In addition, average particle diameter of water-soluble pigment was as inside parenthesis shown with nm unit.

[0075]

In addition, water soluble dye which is shown with Formula (IV) in Working Example below and water soluble dye which is shown with Formula (V) thebelow-mentioned Formula (IV) or are something which is shown with the Formula (V).

[Chemical Formula 7]

(IV)

(上記式中、D は PO(OM)2 または COOM を表し、X または Y は、独立して、それぞれアルコキシ基またはアルキル基を表し、M はアルカリ金属、H、NH4、または有機アミンを表す)

[化8]

(In above Formula, D PO (OM) \leq sub \geq 2 or displays COOM, the X or Y, becoming independent, displays respective alkoxy group or the alkyl group, M displays alkali metal, H, NH₄, or organic amine.)

[Chemical Formula 8]

$$N=N$$
 $N=N$
 $N=N$
 MO_3S
 (V)

(上記式中、M はアルカリ金属、H、 NH_4 、または 有機アミンを表し、m は 1 または 2 の整数であり、n は 0 または 1 の整数である)

以下の記載のおいて、下記の略号を使用する。

[0076]

DEGmBE:ジェチレングリコールモノ-n-ブチルエーテル

DMI:1,3-ジメチル-2-イミダゾリジノン

PGmBE:プロピレングルコールモノ-n-ブチルエーテル

MPD:2-メチル-2,4-ペンタンジオール

DPGmBE:ジプロピレングリコールモノ-n-ブチルエーテル

TEGmBE:トリエチレングリコールモノ-n-ブチルエーテル

また、以下の記載において、エマルジョンとは、 高分子微粒子に水を分散させた樹脂エマルジョ ンのことであり、以下のようにして作成する。

[0077]

(In above Formula, M displays alkali metal, H, NH₄, or organic amine, as for the m with integer of 1 or 2, as for n it is a integer of 0 or 1.)

Although below it stated putting, below-mentioned code is used.

[0076]

DEG mBE: diethylene glycol mono n- butyl ether

DMI:1, 3- dimethyl -2- imidazolidinone

PGmBE: propylene glycol mono n- butyl ether

MPa D: 2- methyl-2, 4- pentanediol

DPGmBE: dipropylene glycol mono n- butyl ether

TEG mBE: triethylene glycol mono n- butyl ether

emulsion, with thing of resin emulsion which disperses water to the polymer fine particle, it draws up in addition, at time of stating below, likebelow.

[0077]

滴下装置、温度計、水冷却式還流コンデンサー、および攪拌機を備えた反応容器に、イオン交換水 100 部を入れ、撹拌しながら窒素雰囲気 70 deg C で、重合開始剤の過流酸カリを 0.2 部を添加した。

イオン交換水 7 部にラウリル硫酸ナトリウムを 0.05 部、スチレン 10 部、テトラヒドロフルフリルア クリレート 2 部、ブチルメタクリレート 5 部および t-ドデシルメルカブタン 0.02 部を入れたモノマー 溶液を調製し、この溶液を反応容器に 70 deg C で滴下させて 1 次物質を作成した。

その1次物質に、過流酸アンモニウム10%溶液2 部を添加して攪拌し、さらにイオン交換水30部、ジエチレングリコールモノブチルエーテル10部、ラウリル硫酸カリ0.2部、スチレン30部、ブチルメタクリレート15部、ブチルアクリレート16部、アクリル酸3部、1,6-ヘキサンジオールジメタクリレート1部、t-ドデシルメルカブタン0.5部よりなる反応液を70degCで攪拌しながら添加して重合反応させた。

その後、アンモニアで中和し、pH8~8.5 とし、0.3 μ m のフィルターでろ過して、高分子微粒子水溶液をエマルジョンとして得た。

[0078]

また、以下の全てのインク組成物には、インクの 腐食防止のためプロキセル XL-2 を 0.1 から 1%、インクジェットヘッド部材の腐食防止のため ベンゾトリアゾールを 0.001 から 0.05%添加し た。 While inserting deionized water 100 parts in dropping apparatus, thermometer, water cooling type reflux condenser, and reactor whichhas mixer, agitating with nitrogen atmosphere 70 deg C, excess flow acid potassium of the polymerization initiator it added 0.2 part.

sodium lauryl sulfate 0.05 part, styrene 10 part, tetrahydrofurfuryl acrylate 2 part, butyl methacrylate 5 part and monomer solution which inserted t-dodecyl mercaptan 0.0 2 part weremanufactured in deionized water 7 part, this solution was dripped to reactor with 70 deg C and primary substance was drawn up.

Adding excess flow acid ammonium 10% solution 2 part to primary substance, while agitating, furthermore agitating reaction mixture which consists of deionized water 3 0 part, diethylene glycol mono butyl ether 10 part, lauryl potassium sulfate 0. 2 part, styrene 3 0 part, butyl methacrylate 1 5 part, butyl acrylate 1 6 part, acrylic acid 3 part, 1,6-hexanediol dimethacrylate 1 part, t-dodecyl mercaptan 0. 5 part with 70 deg C, adding, polymerization reaction it did.

After that, it neutralized with ammonia, made pH 8~8.5, filteredwith filter of 0.3;mu m, it acquired polymer fine particle aqueous solution as emulsion.

[0078

In addition, because of corrosion prevention of ink Proxel XL-2 from 0.1 1%, because of corrosion prevention of inkjet head material benzotriazole 0.001 to 0.05% wasadded in all ink composition below.

[0079]

実施例A				
Working Example A			*	
実施例A1		添加	1量(重量%)	
Working Example A1		addi	tion quantity (weight%)	
水溶性顔料1(105)	•		5. 0	
water-soluble pigment 1 (105)			5.0	
式(I)の化合物1			1. 0	
compound 1 of Formula (I)			1.0	
エマルジョン			3. 0	

	3.0
	7. 0
	7.0
	6. O
	6.0
<u> </u>	5. O
	5.0
	0. 8
- ,	0.8
	残量
	remaining amount

基を表し、R¹³ および R¹⁴ がイソブチル基を表し、 A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を 平均値で4単位、そしてエチレンオキシド基が平 均値を 6 単位であり、そしてその総計が平均値 で10である基を表す化合物である。 Basis is displayed, R¹³ and R¹⁴ display isobutyl group, the A and B respective propylene oxide group 4 unit, and ethylene oxide group mean with 6 unit, and total are mean with mean and 10 are compound which displays basis which is.

[0080]

[0800]

実施例A2	添加量(重量%)	
Working Example A2	addition quantity (weight%)	
水溶性顔料2(85)	3. 0	
water-soluble pigment 2 (85)	3.0	
式(I)の化合物2	1. 2	
compound 2 of Formula (1)	1.2	_
エマルジョン	1. 0	
emulsion	1.0	
DEGmBE	10. 0	

Page 27 Paterra Instant MT Machine Translation

DEG mBE		10.	0		
ジプロピレングリコール	<u> </u>		5. 0		
dipropylene glycol			5.0		
トリエタノールアミン			1. 0		
triethanolamine	-	-	1.0		
水酸化カリウム			0. 1		
potassium hydroxide			0.1		
イオン交換水			残量		
deionized water			remaining amount		

であり、R¹³ および R¹⁴ がメチル基であり、A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 2 単位、そしてエチレンオキシド基を平均値で 6 単位、そしてその総計が平均値で 10 である基を表す化合物である。

So, R¹³ and R¹⁴ being methyl group, A and B respective propylene oxide group with mean 2 unit, and ethylene oxide group 6 unit, and total being mean with mean, 10 it is a compound which displays basiswhich is.

[0081]

[0081]

100012	[0001]
実施例A3	添加量(重量%)
Working Example A3	addition quantity (weight%)
水溶性顔料3(90)	5.5
water-soluble pigment 3 (90)	5.5
式(I)の化合物3	1. 4
compound 3 of Formula (I)	1.4
エマルジョン	10. 0
emulsion	10.0
プロピレングリコール	7. 0
propylene glycol	7.0
トリエチレングリコール	3. 0
triethylene glycol	3.0

Page 28 Paterra Instant MT Machine Translation

イオン交換水		7	线量	
deionized water		- -	emaining amount	
R ¹⁴ がメチル基であり、A および B が - ロピレンオキシド基を平均値で 4 単化 オキシド基を平均値で 10 単位、そし が平均値で 14 である基を表す化合	立、エチレン てその総計	group v	ng methyl group, A and B respective propy with the mean 4 unit, ethylene oxide group all being mean with mean, 14 it is a compour s basis which is.	10 unit.
[0082]		[0082]		
実施例A4			添加量(重量%)	
Working Example A4			addition quantity (weight%)	
水溶性顔料4	(80)		5. 0	
water-soluble pigment 4	(80)		5.0	
式(I)の化合物4			0. 8	
compound 4 of Formula (I)			0.8	-
エマルジョン			3. 0	
emulsion		-	3.0	-
1, 6ーヘキサンジオール	***************************************		5. 0	
1 and 6 -hexanediol			5.0	-
トリプロピレングリコール			2. 0	
tripropylene glycol		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	2.0	-
DMI	1	T	2. 0	
DMI			2.0	_
安息香酸ナト	リウム		0. 1	
benzoic acid + jp7	 Liu Д	-	0.1	_
イオン交換水				
	_			_
deionized water			remaining amount	

ル基であり、 R^{13} および R^{14} がイソプロピル基であり、A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 3 単位、エチレンオキシド基を平

In jp11 basis, R¹³ and R¹⁴ being isopropyl group, A and B therespective propylene oxide group with mean 3 unit, ethylene oxide group 9 unit, and total being mean with

均値で9単位、そしてその総計が平均値で12である基を表す化合物である。

mean, 12 it is a compound which displays basiswhich is.

[0083]

実施例 A5 添加量(重量%)水溶性顔料 13.0

[0083]

Working Example A5 addition quantity (weight%) water-soluble pigment 1 3.0

水溶性染料A1		1.0
water soluble dye A1	_	1.0
式(I)の化合物5		1. 2
compound 5 of Formula (I)		1.2
エマルジョン		3. 5
emulsion	_	3.5
PGmBE		2. 0
PGmBE	-	2.0
MPD		3.0
MPa D	- .	3.0
1、5ーペンタンジオール		3. 0
1 and 5 -pentanediol		3.0
トリエタノールアミン		0.9
triethanolamine		0.9
イオン交換水		残量
deionized water	_	remaining amount

であり、R¹³ および R¹⁴ がイソブチル基であり、A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 4 単位、エチレンオキシド基が平均値を12単位であり、そしてその総計が平均値で16である基を表す化合物である。

また、水溶性染料 A1 は上記式(IV)で表される 化合物であって、AがCOOKであり、XおよびY がメチル基であり、Mがカリウムである化合物で ある。

[0084]

So, R¹³ and R¹⁴ being isobutyl group, A and B respective propylene oxide group 4 unit, ethylene oxide group mean with 12 unit, and total being mean with mean, 16 it is a compound which displays basis which is.

In addition, water soluble dye A1 with compound which is displayed with the above Formula (IV), A being COOK, X and Y being methyl group, is the compound where M is potassium.

[0084]

実施例A6	添加量(重量%)	
Working Example A6	addition quantity (weight%)	
水溶性染料A2	5. 0	
water soluble dye A2	5.0	
式(I)の化合物6	0. 5	
compound 6 of Formula (I)	0.5	
エマルジョン	4. 0	
emulsion	4.0	
DPGmBE	2. 0	
DPGmBE	2.0	
DEGmBE	10. 0	
DEG mBE	10.0	
ネオペンチルグリコール	5. 0	
neopentyl glycol	5.0	
イオン交換水	残量	
deionized water	remaining amount	

均値で2単位、エチレンオキシド基を平均値で4 単位、そしてその総計が平均値で 6 である基を 表す化合物である。

また、水溶性染料 A2 は式(V)で表される化合物 であって、mが1であり、nが1であり、Mがカリ ウムである化合物である。

group 4 unit, and total being mean with mean, 6 it is a compound which displays basis which is.

In addition, as for water soluble dye A2 with compound which is displayed with Formula (V), m at 1, n at 1, is compound where the M is potassium.

[0085]

[0085]

addition quantity (weight%)
5. 0

direct blue 86	5.0	
式(I)の化合物7	. 1.6	
compound 7 of Formula (I)	1.6	
エマルジョン	5. O	
emulsion	5.0	
TEGmBE	0. 0	
TEG mBE	0.0	
グリセリン	5. 0	
glycerine	5.0	,
トリメチロールプロパ	5. 0	
trimethylol professional pas	5.0	
トリエタノールアミン	0. 1	•
triethanolamine	0.1	
イオン交換水	残量	
deionized water	remaining amount	

であり、 R^{13} および R^{14} がイソブチル基であり、A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 10 単位、エチレンオキシド基を平均値で 40 単位、そしてその総計が平均値で 50 である基を表す化合物である。

So, R¹³ and R¹⁴ being isobutyl group, A and B respective propylene oxide group with mean 10 unit, ethylene oxide group 40 unit, and total being mean with mean, 50 it is a compound which displays basis which is.

[0086]

[0086]

実施例A8		添加量(重量%)	1 th. 4
Working Example A8		addition quantity (weight	%)
アシッドレッド52		5. 5	
acid red 52		5.5	
式(I)の化合物8		1. 0	,
compound 8 of Formula (I)		1.0	

Page 32 Paterra Instant MT Machine Translation

	5. 0		
ļ	5.0		
	5 _. 0		
	5.0		
	5. 0	-	
	5.0		
	5. 0		
	5.0		
 	0. 2		
	0.2		
	残量		
	remaining amount		
		5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0	5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0 5.0

あり、 R^{13} および R^{14} がイソブチル基であり、A および B がそれぞれプロピレンオキシド基を平均値で 1 単位、エチレンオキシド基を平均値で 1 単位、そしてその総計が平均値で 2 である基を表す化合物である。

[0087]

[0087]

比較例 A

以下の比較例において、顔料分散液とは、ラン ダム共重合型スチレンアクリル酸を分散剤とし て用いて分散させたカーボンブラックを意味し、 その平均粒径はかっこ中に nm 単位で示される 通りであった。

Comparative Example A

In Comparative Example below, pigment dispersion, carbon black which is dispersed random copolymerization type styrene acrylic acid as dispersant using was meant, average particle diameter was as in parenthesis shown with nm unit.

therespective propylene oxide group with mean 1 unit,

ethylene oxide group 1 unit, and total being mean with

mean, 2 it is a compound which displays basiswhich is.

[0088]

[8800]

比較例A1	 添加量(重量%)					
Comparative Example A1	 addition quantity (weight%)					
顔料分散液(90)	5. 0					
pigment dispersion (90)	5.0					
分散剤	3. 0					

Page 33 Paterra Instant MT Machine Translation

dispersant			3.0							
非イオン系界面活性剤			0. 8							
nonionic surfactant			0.8	-		,				
2-ピロリドン	T		3. 0	+						
				-						
2 -pyrrolidone			3.0							
ポリエチレングリコール1000 4.0										
polyethylene glycol 1000 4.0										
イオン交換水		残量								
deionized water			remaining amount	-						
[0089]	[0089]	***************************************		لا	l <u></u>				
比較例A2			添加量(重量%)							
Comparative Example A2			addition quantity (weight%)							
フードブラック2			5. 5	1	T					
3 1733332			3. 3							
Food Black 2		_	5.5							
グリセリン	T	10	0. 0							
glycerine		10	0.0	-						
エチルカルビトール			0. 0	-		-				
				_						
ethyl carbitol		10	_							
2-ピロリドン			5. 0		_					
2 -pyrrolidone			5.0	-						
イオン交換水			残量	+		ļ				
192 人体小			/A.B.	_						
deionized water			remaining amount							
[0090]										
比較例A3			添加量(重量%)							
			**************************************		-					

Page 34 Paterra Instant MT Machine Translation

Comparative Example A3		addition quantity (weight%)		
顔料分散液(110)		5. 5		
pigment dispersion (110)		5.5		
水溶性染料(フードブラック2)	1	2. 5		
water soluble dye (Food Black 2)		2.5		
ジェチレングリコール	10	o. o		
diethylene glycol	10	0.0		
非イオン系界面活性剤		1. 0		
nonionic surfactant		1.0		
イオン交換水		残量		
deionized water		remaining amount		
[0001]	[0001]		L	<u> </u>

[0091]

印字評価試験

上記の実施例および比較例のインク組成物によって、インクジェットプリンタ-MJ-930C(セイコーエプソン株式会社製)を用いて、キャラクターの印字を行った。

評価に用いた紙は、ヨーロッパ、アメリカ、および日本で市販されている普通紙である、Conqueror紙、Favorit紙、Modo Copy 紙、Rapid Copy 紙、EPSON EPP紙、Xerox 4024 紙、Xerox 10 紙、Neenha Bond紙、Ricopy 6200 紙、やまゆり紙、および Xerox R 紙である。

得られた印刷物のにじみの程度を下記の基準で評価した。

[0092]

評価は、10~50mg の球状のインク滴が紙表面上で円形に広がったと仮定して、そのインク滴で形成される形状の内接円の半径 r_1 と外接円の半径 r_2 との比 r_2/r_1 の値を比較した。

[0093]

評価 A:r₂/r₁≤2.0

評価 B:2.0<r₂/r₁ ≤4.0 評価 C:4.0<r₂/r₁ ≤6.0 評価 D:6.0<r₂/r₁ その結果は、下記の表に示される

[0091]

printing test test

With ink composition of above-mentioned Working Example and Comparative Example, it printed character making use of ink jet printer MJ-930C (Seiko Epson Corp. (DB 69-054-9639) make).

paper which is used for evaluation is general/universal paper passing which is marketed with Europe, America, and Japan, Co nquerorpaper, Favoritpaper, Modo Co pypaper, Rapid Co pypaper, Epson EPPpaper, Xerox 4024 paper, Xerox 10 paper, Neenha Bondpaper, Ricopy 6200 paper, and the eyebrow by it is a paper, and a Xerox Rpaper.

extent of blot of printed matter which it acquires evaluation wasdone with below-mentioned reference.

[0092]

evaluation, ink drop of spherical shape of 10 - 50 mg on paper surface, that it spread to round, assumption doing, compared value of the ratio r_2/r_1 of radius r_1 of inside contacting circle of shape which is formed with ink drop and radius r_2 of outer contact circle.

[0093]

evaluation A:r₂/r₁ □ 2.0

evaluation B:2.0<r_2/r_1 \square 4.0 evaluation C:4.0<r_2/r_1 \square 6.0 evaluation D:6.0<r_2/r_1 result was, as shown in

通りであった。

below-mentioned chart.

[0094]

[0094]

【表 1】

[Table 1]

印字品質評価結果

			実		施		例			J	比较的	R]
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3
Conqueror	A	A	A	A	Α	A	A	A	A	С	С	С
Favorit	A	A	A	A	A	A	A	A	A	D	D	D
Modo Copy	A	A	Α	A	A	A	Α	Α	A	С	D	D
Rapid Copy	A	Α	Α	A	Α	A	Α	Α	Α	С	D	D
EPSON BPP	Α	A	Α	A	Α	A	A	A	Α	С	С	D
Xerox P	A	A	A	A	A	A	Α	A	A	С	D	D
Xerox 4024	A	A	A	A	Α	A	A	A	Α	С	D	D
Xerox 10	A	Α	A	A	A	A	A	A	A	В	D	D
Neenha Bond	A	A	A	A	A	A	A	A	A	D	D	D
Ricopy 6200	A	A	A	A	A	A	A	A	A	В	С	D
Yamayuri	A	A	A	A	A	A	A	A	A	D	D	D
Xerox R	Α	Α	A	A	A	A	A	A	A	С	D	D

[0095]

実施例B		·		
	_			
Working Example B				
実施例B1		添加量(重量%)	····	
				
Working Example B1		addition quantity (weight%)		
水溶性顔料1(105)		5. 0		
water-soluble pigment 1 (105)	5.0			
式(II)の化合物1		8. O		
compound 1 of Formula (II)		8.0		
エマルジョン		3. 0		
emulsion		3.0		
グリセリン		6. 0		
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
glycerine		6.0		
1,5ーペンタンジオール		5. 0		

Page 36 Paterra Instant MT Machine Translation

l and 5 -pentanediol		5.0		İ
トリエタノールアミン		0. 8		
triethanolamine	-	0.8	-	
イオン交換水		残量		
deionized water		remaining amount	-	

あり、 R^{23} および R^{24} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{25} がブチル基であり、m+n が 2 である化合物である。

It is, one side of R²³ and R²⁴ being a methyl group and other being H, R²⁵ being butyl group, m+n 2 is compound which is.

[0096]

[0096]

実施例B2	添加量(重量%)
Working Example B2	addition quantity (weight%)
水溶性顔料2(85)	4. 5
water-soluble pigment 2 (85)	4.5
式(II)の化合物2	10. 0
compound 2 of Formula (II)	10.0
エマルジョン	3. 0
emulsion	3.0
ジプロピレングリコール	5. 0
dipropylene glycol	5.0
サーフィノール465	1. 2
Surfynol 465	1.2
トリエタノールアミン	0. 1
triethanolamine	0.1
イオン交換水	残量
deionized water	remaining amount

チル基であり他方が H であり、R²³および R²⁴が ... H ---・ R²⁵・--- - --- 2

other being H in jp8 jp11 basis, R²³ and R²⁴ being H together, R²⁵ b i b l 2 i d hi h i

Page 37 Paterra Instant MT Machine Translation

共に H であり、R²⁵ がブチル基であり、m+n が 2 である化合物である。

R²⁵ being butyl group, m+n 2 is compound which is.

[0097]

[0097]

[0097]	[009]	/]	•	
実施例B3		添加	量(重量%)	-
Working Example B3		addit	ion quantity (weight%)	·
水溶性顔料3(90)			5. 5	
water-soluble pigment 3 (90)			5.5	
式(II)の化合物3		10.	0	
compound 3 of Formula (II)		10.0		
エマルジョン		10.	0	
emulsion		10.0		
プロピレングリコール			7. 0	
propylene glycol			7.0	
トリエチレングリコール			3. 0	
triethylene glycol		-	3.0	
1, 6ーヘキサンジオール	W-		5. 0	
l and 6 -hexanediol		-	5.0	
水酸化カリウム			0. 1	
potassium hydroxide			0.1	
イオン交換水	.		残量	
deionized water			remaining amount	

あり、 R^{23} および R^{24} のうち 1 つがメチル基で他方が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物と、 R^{21} および R^{22} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{23} および R^{24} が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物との混合物であり、m+n の平均値が 2 であるものである。

It is, inside one of R²³ and R²⁴ being methyl group and other being H, one side of compound and R²¹ and the R²² where R²⁵ is butyl group being a methyl group, other being the H, R²³ and R²⁴ being H, with blend of the compound where R²⁵ is butyl group, mean of m+n 2 issomething which is.

ľ	0	0	9	8	•

[0098]

実施例B4		添加量(重量%)

Working Example B4		addition quantity (weight%)	
水溶性顔料4(80)	I	5. 0	
water-soluble pigment 4 (80)		5.0	
水溶性染料日1		1. 0	
water soluble dye B1		1.0	
式(II)の化合物4		8. 0	
compound 4 of Formula (II)	_	8.0	
エマルジョン		1. 0	
emulsion		1.0	
トリプロピレングリコール		2. 0	
tripropylene glycol		2.0	
ジメチルー2ーイミダゾリジノン 2.0			
dimethyl-2 - imidazolidinone 2.0			
安息香酸ナトリウム		0. 1	
sodium benzoate		0.1	
イオン交換水		残量	
deionized water		remaining amount	

り、 R^{23} および R^{24} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物と、 R^{21} および R^{22} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{23} および R^{24} がともに H であり、 R^{25} がブチル基である化合物との混合物であり、m+n の平均値が 3 であるものである。

また、水溶性染料 B1 は、式(IV)で表される化合物であって、AがCOOKであり、XおよびYがメチル基であり、Mがカリウムである化合物である。

[0099]

実施例 B5 添加量(重量%)

U One side of R²³ and R²⁴ being a methyl group, other being H, one side of compound and R²¹ and R²² where the R²⁵ is butyl group being a methyl group, other being H, R²³ and R²⁴ being H together, with blend of compound where R²⁵ is butyl group, mean of m+n 3 is somethingwhich is.

In addition, water soluble dye B1 with compound which is displayed with the Formula (IV), A being COOK, X and Y being methyl group, is the compound where M is potassium.

[0099]

Working Example B5 addition quantity (weight%)

Page 39 Paterra Instant MT Machine Translation

水溶性顔料1(105)	3. 0
water-soluble pigment 1 (105)	3.0
水溶性染料B2	1. 0
water soluble dye B2	1.0
式(II)の化合物5	7. 0
compound 5 of Formula (II)	7.0
エマルジョン	1. 0
emulsion	1.0
トリエタノールアミン	0. 9
triethanolamine	0.9
イオン交換水	残量
deionized water	remaining amount

あり、 R^{23} および R^{24} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物と、 R^{21} および R^{22} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{23} および R^{24} が共に H であり、 R^{25} がブチル基である化合物との混合物であり、 R^{45} の平均値が 4 であるものである。

また、水溶性染料 B2 は、式(IV)で表される化合物であって、A が COONa であり、X および Y がメチル基であり、M がナトリウムである化合物である。

It is, one side of R^{23} and R^{24} being a methyl group and other being H, one side of compound and R^{21} and R^{22} where R^{25} is butyl group being a methyl group, other being H, R^{23} and R^{24} being H together, with blend of compound where R^{25} is butyl group, mean of m+n 4 issomething which is.

In addition, water soluble dye B2 with compound which is displayed with the Formula (IV), A being COONa, X and Y being methyl group, is the compound where M is sodium.

[0100]

[0100]

実施例B6	添加量(重量%)		
Working Example B6	addition quantity (weight%)	•	
水溶性染料2	5. 0		
water soluble dye 2	5.0		
式(II)の化合物	6. 0		
compound of Formula (II)	6.0		

グリセリン	15. 0			
glycerine		5.0		
トリエタノールア		0. 9		
triethanol \mathcal{P}		0.9		
イオン交換水		残量		
deionized water		remaining amount		

あり、 R^{23} および R^{24} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物と、 R^{21} および R^{22} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{23} および R^{24} が共に H であり、 R^{25} がブチル基である化合物との混合物であり、m+n の平均値が 2.5 であるものである。

また、水溶性染料 2 は式(V)で表される化合物であって、m が 1 であり、n が 1 であり、M がカリウムである化合物である。

It is, one side of R²³ and R²⁴ being a methyl group and other being H, one side of compound and R²¹ and R²² where R²⁵ is butyl group being a methyl group, other being H,R²³ and R²⁴ being H together, with blend of compound where R²⁵ is butyl group, mean of m+n 2.5 issomething which is.

In addition, as for water soluble dye 2 with compound which is displayed with Formula (V), m at 1, n at 1, is compound where the M is potassium.

[0101]

[0101]

•••••	[0101]	
実施例B7	添加量(重量%)	
Working Example B7	addition quantity (weight%)	
ダイレクトブルー86	5. 0	
direct blue 86	5.0	
式(II)の化合物7	10. 0	
compound 7 of Formula (II)	10.0	
グリセリン	5. 0	
glycerine	5.0	
トリメチロールプロパ	5. 0	
trimethylol professional pas	5.0	
トリメチロールエタン	5. 0	
trimethylol ethane	5.0	
サーフィノール465	1. 0	

Page 41 Paterra Instant MT Machine Translation

1.0
0. 1
0.1

イオン交換水 残量

上記式(II)の化合物 7 は、 R^{21} および R^{22} が共に H であり、 R^{23} および R^{24} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{25} がブチル基である化合物 と、 R^{21} および R^{22} の一方がメチル基であり他方が H であり、 R^{23} および R^{24} が共に H であり、 R^{25} がブチル基である化合物の混合物であり、m+n の平均値が 6 であるものである。

deionized water remaining amount

As for compound 7 of above Formula (II), R^{21} and R^{22} being the H together, one side of R^{23} and R^{24} being a methyl group, the other being H, one side of compound and R^{21} and the R^{22} where R^{25} is butyl group being a methyl group, other being the H, R^{23} and R^{24} being H together, with the blend of compound where R^{25} is butyl group, mean of m+n 6 is something which is.

[0102]

[0102]

	[**	·-,		
実施例B8		添加量(重量%)		
Working Example B8		addition quantity (weight%)		
アシッドレッド52		5. 5		
acid red 52		5.5	-	
式(II)の化合物8		6. 0		
compound 8 of Formula (II)		6.0	-	
ジエチレングリコール		5. 0		
diethylene glycol		5.0	-	
テトラプロピレングリコール	, I I	5. 0		
tetra propylene glycol		5.0	-	
イオン交換水		残量	•	
deionized water		remaining amount	-	

あり、R²³ および R²⁴ の一方がメチル基であり他 方が H であり、R²⁵ がブチル基であり、m+n が 3 である化合物である。 It is, one side of R²³ and R²⁴ being a methyl group and other being H, R²⁵ being butyl group, m+n 3 is compound which is.

[0103]

比較例 B

04X171 <u>D</u>

以下の比較例において、顔料分散液とは、ランダム共重合型スチレンアクリル酸を分散剤とし

[0103]

Comparative Example B

In Comparative Example below, pigment dispersion, carbon black which is dispersed random copolymerization type

Page 42 Paterra Instant MT Machine Translation

JP1999080639A 1999-3-26

て用いて分散させたカーボンブラックを意味し、 その平均粒径はかっこ中に nm 単位で示される 通りであった。

styrene acrylic acid as dispersant using was meant, average particle diameter was as in parenthesis shown with nm unit.

[0104]

比較例B1	7	添加量	1(重量%)	
Comparative Example B1	-	additic	on quantity (weight%)	
顏料分散液(90)	1	5. 0		,
pigment dispersion (90)		5.0		
グリセリン	1	10. 0		
glycerine	-	10.0		
分散剤	1	3. 0		
dispersant	;	3.0		
非イオン系界面活性剤		1. 0		
nonionic surfactant		1.0		
イオン交換水		残量		
deionized water	1	remair	ning amount	
[0105]	[010	05]		
比較例B2			添加量(重量%)	-
Comparative Example B2			addition quantity (weight%)	
フードブラック2			5. 5	
Food Black 2			5.5	
DEGmME			7. 0	
DEG mM E			7.0	
ジエチレングリコール		10.	0	
diethylene glycol		10.0)	
2ーピロリドン			5. 0	
		<u> 1 1 </u>		$\bot \bot$

Page 43 Paterra Instant MT Machine Translation

2 -pyrrolidone				5.0		
イオン交換水				残量		
deionized water				remaining amount	-	
[0106]		[01	06]			
比較例B3				添加量(重量%)		
Comparative Example B3				addition quantity (weight%)	**************************************	
水溶性顔料11(110)	,			5. 5		
water-soluble pigment 11 (110)				5.5	-	
フードブラック2				2. 5		
Food Black 2	_			2.5		
ジェチレングリコール			10.	0		
diethylene glycol	-		10.0		-	
非イオン系界面活性剤				1. 0		
nonionic surfactant				1.0	-	
イオン交換水				残量		
deionized water				remaining amount		
[0107]		[010	07]			I
印字評価試験		prin	nting	test test		
上記の実施例 B1~8 および比較例 B1~3 のインク組成物について、実施例 A1~8 および比較例 B1~3と同様にして得られた印刷物のにじみを評価した。		thea con Wo	above nposi rking	rinted matter which it acquires concer- e-mentioned Working Example B1~8 tion of Comparative Example B1~3, is Example A1~8 and Comparative Example M1~8 and Compa	and ink	way as
その結果は下記の表に示されるとおりであっ た。		Res	ult w	as as shown in below-mentioned char	rt.	
[0108]		[010	08]	,		
【表 2】		[Table 2]				

印字品質評価結果

			奥	!	施		例			J	比較	P)
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3
Conqueror	A	A	A	A	A	A	A	A	A	C	C	С
Favorit	A	Α	A	A	Α	A	A	A	A	D	D	D
Modo Copy	A	A	A	A	A	A	A	Α	A	С	D	D
Rapid Copy	A	A	A	Α	A	A	A	A	A	С	D	D
EPSON EPP	A	A	A	Α	A	A	A	Α	A	С	С	D
Xerox P	A	A	A	Α	A	A	A	Α	A	С	D	D
Xerox 4024	A	Α	A	Α	A	A	A	A	A	С	D	D
Xerox 10	A	Α	A	A	Α	A	A	A	A	В	D	D
Neenha Bond	A	Α	A	Α	A	A	A	A	A	С	D	D
Ricopy 6200	A	Α	Α	Α	Α	A	A	A	A	В	C	D
Yamayuri	A	A	A	A	Α	A	Α	Α	A	D	D	D
Xerox R	A	A	A	A	A	A	A	A	A	С	D	D

[0109]

[0109]	[0109]	
実施例C		
Working Example C		
実施例C1		添加量(重量%)
Working Example C1		addition quantity (weight%)
水溶性顔料1(105)		5. 0
water-soluble pigment 1 (105)		5.0
式(III)の化合物1		8.0
compound 1 of Formula (III)		8.0
DEGmBE		2. 0
DEG mBE		2.0
エマルジョン		3. 0
emulsion		3.0
グリセリン		6. 0
glycerine		6.0
1,5ーペンタンジオール		5. 0

Page 45 Paterra Instant MT Machine Translation

1 and 5 -pentanediol		5.0
トリエタノールアミン		0.8
triethanolamine	-	0.8
イオン交換水		残量
deionized water		remaining amount
あり、p が 3 である化合物である。	t is, p 3	s compound which is.
[0110]	[0110]	
実施例C2	添	加量(重量%)
Working Example C2	ad	dition quantity (weight%)
水溶性顔料2(85)	4.	5
water-soluble pigment 2 (85)	4.	5
式(III)の化合物2	10	0. 0
compound 2 of Formula (III)	10	.0
エマルジョン	3.	0 .
emulsion	3.0) .
ジプロピレングリコール	5.	0
dipropylene glycol	5.0	
サーフィノール465	1.	2
Surfynol 465	1.3	2
トリエタノールアミン	0.	9
triethanolamine	0.9)
イオン交換水	残	
deionized water		naining amount
	p3 is	compound which is.
	0111]	
実施例C3	添	加量(重量%)

Page 46 Paterra Instant MT Machine Translation

		1_		
Working Example C3		add	ition quantity (weight%)	
水溶性顔料3(90)			5. 5	
water-soluble pigment 3 (90)	-		5.5	
式(III)の化合物3		10.	. 0	
compound 3 of Formula (III)	_	10.0	·	
エマルジョン		10.	0	
emulsion	-	10.0		
ジエチレングリコール			7. 0	
diethylene glycol	-		7.0	
チオジグリコール			3. 5	
thiodiglycol	-		3.5	
1.6-ヘキサンジオール	F		5. 0	
l and 6 -hexanediol		•	5.0	
トリエタノールアミン			1. 0	
triethanolamine	- _		1.0	
水酸化カリウム			0. 1	
potassium hydroxide	_		0.1	
イオン交換水			残量	
deionized water	-		remaining amount	
あり、p が 3 である化合物である。	It is,	p 3 is	compound which is.	
[0112]	[011	2]		
実施例C4		添加量	1(重量%)	
Working Example C4	-	additio	on quantity (weight%)	
水溶性顔料4(80)			5. 0	
		- 1		

Page 47 Paterra Instant MT Machine Translation

water-soluble pigment 4 (80)	5.0
水溶性染料C1	1. 0
water soluble dye C1	1.0
式(III)の化合物4	8. 0
compound 4 of Formula (III)	8.0
TEGmBE	3. 0
TEG mBE	3.0
エマルジョン	1. 0
emulsion	1.0
ジェチレングリコール	3. 0
diethylene glycol	3.0
1、5ーペンタンジオール	2. 0
1 and 5 -pentanediol	2.0
ジメチルー2ーイミダゾリジノン 2.0	
dimethyl-2 - imidazolidinone 2.0	
安息香酸ナトリウム	0. 1
sodium benzoate	0.1
トリエタノールアミン	0. 7
triethanolamine	0.7
イオン交換水	残量
deionized water	remaining amount

り、p が 3 である化合物である。

また、水溶性染料 C1 は式(IV)で表される化合物であって、A が COOK であり、X および Y がメチル基であり、M がカリウムである化合物である。

[0113]

by p 3 is compound which is.

In addition, water soluble dye C1 with compound which is displayed with the Formula (IV), A being COOK, X and Y being methyl group, is the compound where M is potassium.

[0113]

Page 48 Paterra Instant MT Machine Translation

実施例C5		添加量(重量%)	
Working Example C5		addition quantity (weight%)	
水溶性顔料1(105	3. 0	
water-soluble pigment 1	105	3.0	
水溶性染料C2		1. 0	
water soluble dye C2		1.0	
式(III)の化合物5		7. 0	
compound 5 of Formula (III)		7.0	,
DEGmBE		2. 0	
DEG mBE		2.0	
エマルジョン		1. 0	
emulsion		1.0	
グリセリン		4. 0	
glycerine		4.0	
トリエタノールアミン		0. 9	
triethanolamine		0.9	<u> </u>
イオン交換水・		残量	
deionized water		remaining amount	
あり、p が 3 である化合物 50%と、R ³¹ チル基であり、p が 3 である化合物 50% 物である。		is, p 3 compound 50% and R ³¹ which a coup, the p 3 is blend of compound 50%	re is n- pentyl 6 which is.

また、水溶性染料 C2 は式(IV)で表される化合物であって、Aが COONaであり、X および Yがメチル基であり、M がナトリウムである化合物である。

In addition, water soluble dye C2 with compound which is displayed with the Formula (IV), A being COONa, X and Y being methyl group, is the compound where M is sodium.

ľo	11	4]

[0114]

実施例C6		添加量(重量%)
Working Example C6		addition quantity (weight%)

水溶性染料2	T	τ	TEA		
小台往朱村4			5. 0	-	
		1 1			
water soluble dye 2			5.0		
式(III)の化合物6	<u></u>		6. 0		
		1			
compound 6 of Formula (III)			6.0		
			6.0		
TEGmBE			4. 0		
TEG mBE			4.0		
グリセリン		15	. 0		
glycerine		15.	0		
チオジグリコール	 				
7			2. 0		
				_	
thiodiglycol			2.0		
1、5ーペンタンジオール	<u> </u>	<u> </u>	1.0		<u> </u>
			1.0		
				_	
l and 5 -pentanediol			1.0	.	
トリエタノールアミン		Γ	0. 9		
				-	
triethanolamine			0.9		
イオン交換水			残量		
deionized water				-	
delonized water			remaining amount		

ブチル基であり、p が 3 である化合物である。

また、水溶性染料 2 は式(V)で表される化合物であって、m \acute{m} 1 であり、n \acute{m} 1 であり、M がカリウムである化合物である。

With butyl group, p 3 is compound which is.

In addition, as for water soluble dye 2 with compound which is displayed with Formula (V), m at 1, n at 1, is compound where the M is potassium.

[0115]

[0115]

addition quantity (weight%)
5. 0
5.0
10. 0

compound 7 of Formula (III)		10.0	
DEGmBE	3. 0		
DEG mBE		3.0	
グリセリン	5. 0		
glycerine	!	5.0	
トリメチロールプロパ		5. 0	
trimethylol professional pas		5.0	
トリメチロールエタン		5. 0	
trimethylol ethane		5.0	
サーフィノール465		1. 0	
Surfynol 465		1.0	
トリエタノールアミン		0. 5	
triethanolamine		0.5	
КОН		0. 0	5
кон		0.05	
イオン交換水	,	残量	
deionized water		remai	ning amount
チル基であり、p が 3 である化合物 50%と、R ³¹ が 1,2-ジメチルブチル基であり、p が 3 である化合物 50%との混合物である。	lan	p8 jp1 d 2 -di 6 whic	l basis, p 3 compound 50% and R ³¹ which are with methylbutyl group, p 3 are blend of compound h is.
[0116]	[01	16]	
実施例C8			添加量(重量%)
Working Example C8			addition quantity (weight%)
アシッドブルー9			5. 5
acid blue 9			5.5
ポ/III) のル合物の		_	

Page 51 Paterra Instant MT Machine Translation

JP1999080639A 1999-3-26

compound 8 of Formula (III)				6.0					
グリセリン				5. 0					
glycerine				5.0					
ジエチレングリコール				5. 0					
diethylene glycol				5.0			•		
テトラプロピレングリコール				5. 0					
tetra propylene glycol				5.0					
トリエタノールアミン				0. 9					
triethanolamine				0.9					
кон	0.		<u>. </u>	<u> </u>	, .	<u> </u>	· · · · · · · · ·		
КОН	0.1								
イオン交換水	残量								
deionized water	remaining amount								

あり、p が 3 である化合物 50%と、 R^{31} が n-ペンチル基であり、p が 3 である化合物 30%と、 R^{31} が n-ペンがイソペンチル基であり、p が 3 である化合物 20%との混合物である。

To be, p 3 compound 50% and R^{31} which are being n-pentyl group ,p 3 compound 30% and R^{31} which are being isopentyl group , the p 3 is blend of compound 20% which is.

[0117]

比較例 C

以下の比較例において、顔料分散液とは、ランダム共重合型スチレンアクリル酸を分散剤として用いて分散させたカーボンブラックを意味し、その平均粒径はかっこ中に nm 単位で示される通りであった。

[0117]

Comparative Example C

In Comparative Example below, pigment dispersion, carbon black which is dispersed random copolymerization type styrene acrylic acid as dispersant using was meant, average particle diameter was as in parenthesis shown with nm unit.

[0118]

[0118]

比較例C1 Comparative Example C1		添加量(重量%) addition quantity (weight%)					
water-soluble pigment 9 (90)		5.0					
グリセリン		10.0					

Page 52 Paterra Instant MT Machine Translation

glycerine		10.0							
分散剤		3. 0							
dispersant		3.0							
非イオン系界面活性剤		1. 0							
nonionic surfactant		1.0							
イオン交換水		残量							
deionized water		remaining amount							
[0119]	[01	19]							
比較例C2		加量(重量%)							
Comparative Example C2		Adding quantity (weight%)							
フードブラック2		5. 5							
Food Black 2		5.5							
DEGmME		7. 0							
DEG mM E		7.0							
ジエチレングリコール		10. 0							
diethylene glycol		10.0							
2-ピロリドン		5. 0							
2 -pyrrolidone		5.0							
イオン交換水		残量							
deionized water		remaining amount							
比較例C3		添加量(重量%)							
Comparative Example C3		addition quantity (weight%)							
水溶性顔料11(1	1	5. 5							
l water-soluble pigment 11	1	5.5							

Page 53 Paterra Instant MT Machine Translation

フードブラック2	2. 5				
Food Black 2	2.5				
ジエチレングリコール	10. 0				
diethylene glycol	10.0				
非イオン系界面活性剤	1.0				
nonionic surfactant	1.0				
イオン交換水	残量				
deionized water	remaining amount				
[0120]	[0]20]				

[0120]

印字評価試験

上記の実施例 C1~8 および比較例 C1~3 のインク組成物について、実施例 A1~8 および比較例 B1~3と同様にして得られた印刷物のにじみを評価した。

その結果は下記の表に示されるとおりであった。

[0121]

【表 3】

[0120]

printing test test

blot of printed matter which it acquires concerning theabove-mentioned Working Example C1~8 and ink composition of Comparative Example C1~3, in same way as Working Example A1~8 and Comparative Example B1~3 evaluation was done.

Result was as shown in below-mentioned chart.

[0121]

[Table 3]

印字品質評価結果

			実		施	例				比較例		
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	1	2	3
Conqueror	A	A	A	A	A	A	A	A	A	C	C	C
Favorit	A	A	A	A	A	A	A	A	A	D	D	D
Nodo Copy	A	A	A	A	A	A	A	A	A	C	D	D
Rapid Copy	Α	A	A	A	A	A	A	A	A	C	D	D
EPSON EPP	Α	A	A	A	A	A	A	Α	A	С	С	D
Xerox P	Α	A	A	A	Α	Α	A	A	A	С	D	D
Xerox 4024	Α	A	A	A	A	A	A	Α	A	С	D	D
Xerox 10	Α	A	A	A	Α	A	A	A	A	В	D	D
Neenha Bond	Α	A	A	A	A	A	A	A	A	С	D	D
Ricopy 6200	Α	A	A	A	A	A	A	A	A	В	C	D
Yamayuri	Α	A	A	Α	Α	A	A	A	A	D	D	D
Xerox R	Α	A	Α	Α	Α	A	A	Α	Α	С	D	D